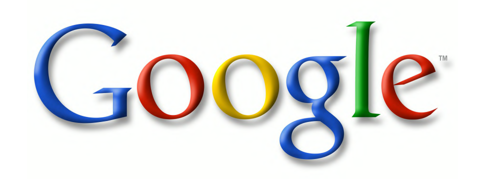
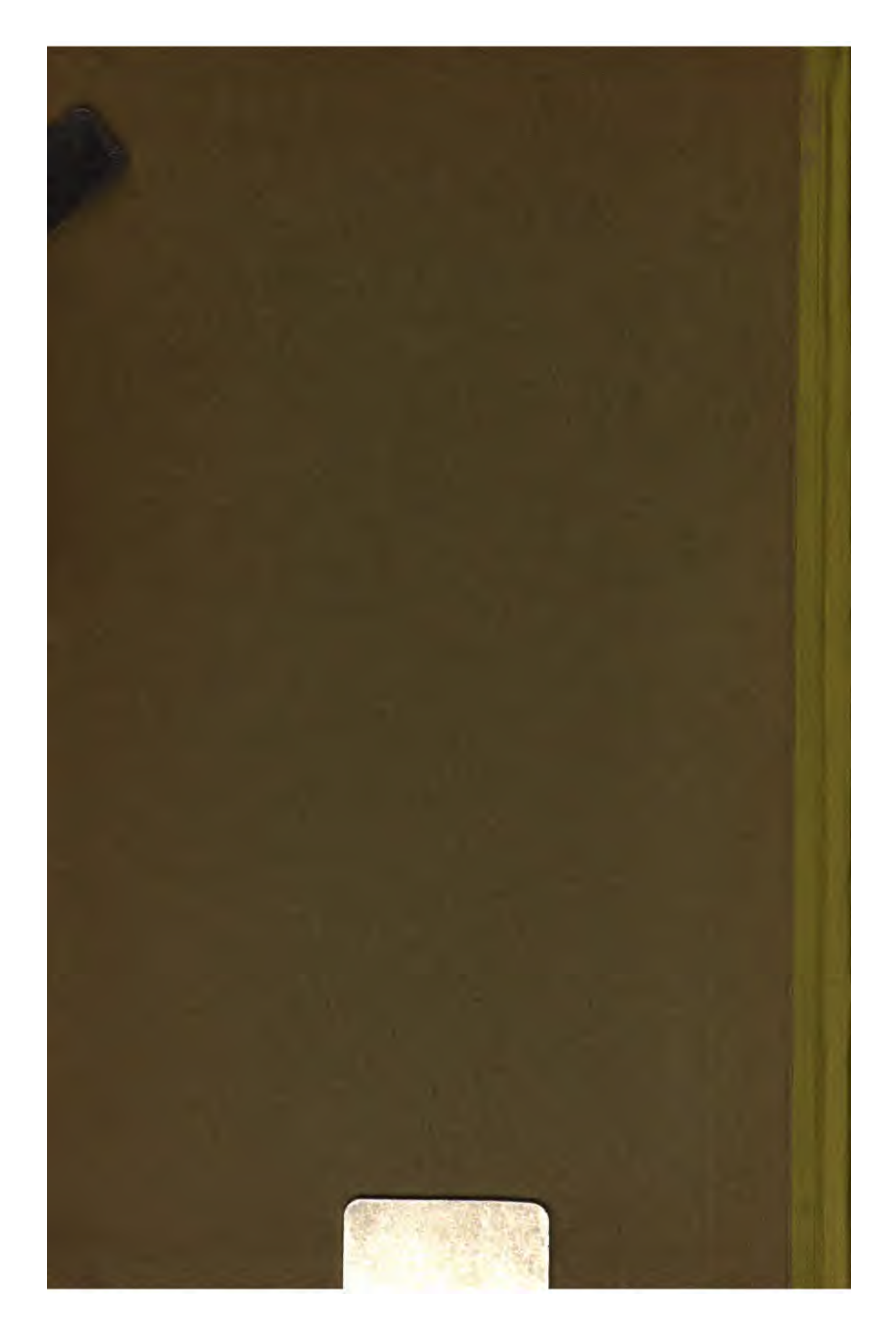
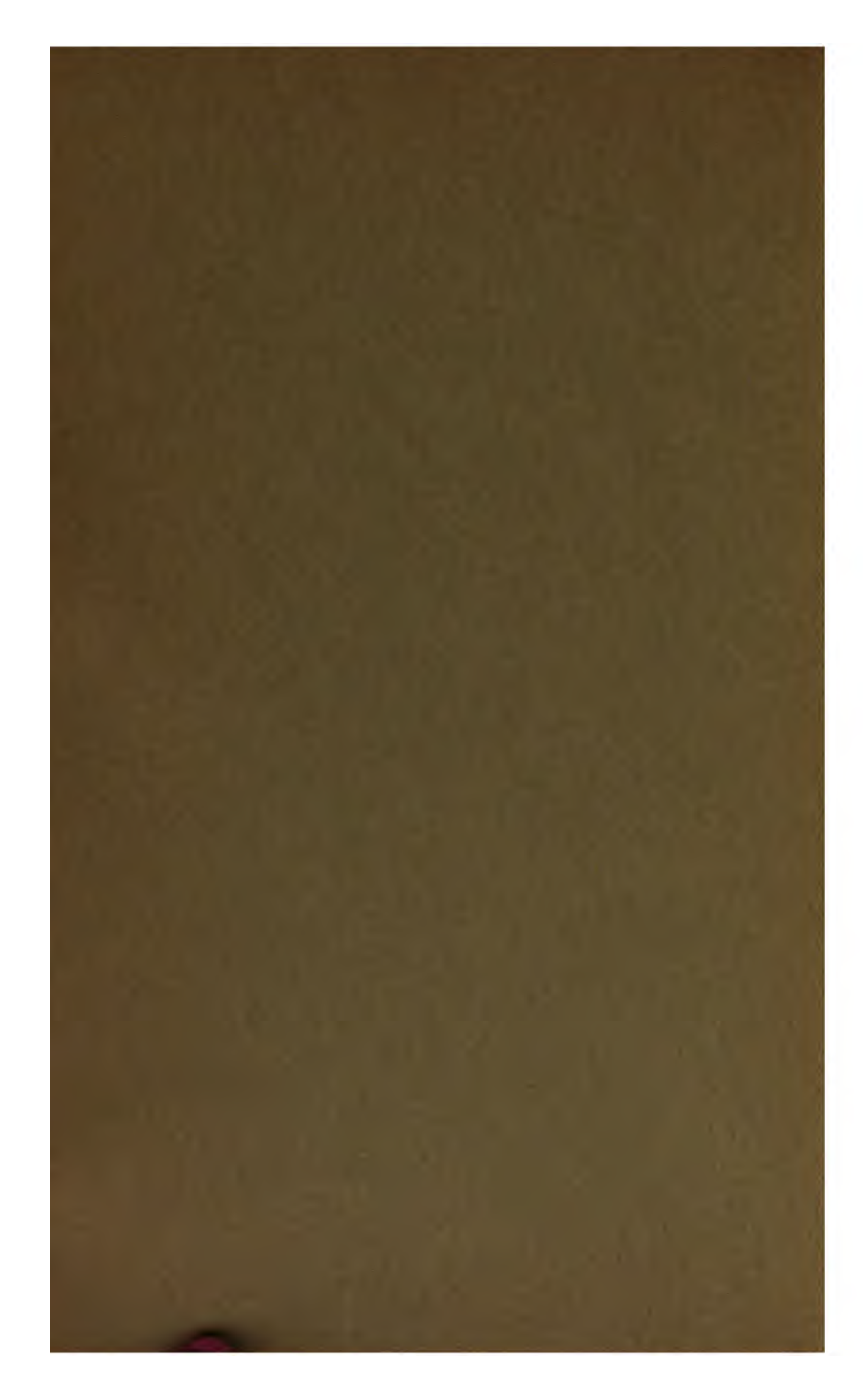








RECUEIL

DE

DONNÉES NUMÉRIQUES

PUBLIÉ

PAR LA SOCIÉTÉ FRANÇAISE DE PHYSIQUE.

OPTIQUE

PAR

H. DUFET,

MAITRE DE CONFÉRENCES A L'ÉCOLE NORMALE SUPÉRIEURE.

DEUXIÈME FASCICULE.

PROPRIÉTÉS OPTIQUES DES SOLIDES.

PARIS,

GAUTHIER-VILLARS, IMPRIMEUR-LIBRAIRE

DU BUREAU DES LONGITUDES, DE L'ÉCOLE POLYTECHNIQUE,

Quai des Grands-Augustins, 55.

1899

RECUEIL

DE

DONNÉES NUMÉRIQUES.

OPTIQUE.

19916 PARIS. — IMPRIMERIE GAUTHIER-VILLARS ET FILS,
Quai des Grands-Augustins, 55.

RECUEIL

DE

DONNÉES NUMÉRIQUES

PUBLIÉ

PAR LA SOCIÉTÉ FRANÇAISE DE PHYSIQUE.

OPTIQUE

PAR

H. DUFET,

MAITRE DE CONFÉRENCES A L'ÉCOLE NORMALE SUPÉRIEURE.

DEUXIÈME FASCICULE.

PROPRIÉTÉS OPTIQUES DES SOLIDES.

PARIS,

GAUTHIER-VILLARS, IMPRIMEUR-LIBRAIRE

DU BUREAU DES LONGITUDES, DE L'ÉCOLE POLYTECHNIQUE,

Quai des Grands-Augustins, 55.

1899

ORDRE DES MATIÈRES

DU DEUXIÈME FASCICULE.

Note. — Les Tables XI à XIII sont closes pour fin 1897; les Tables XIV et XV pour fin juillet 1898; la Table XVI pour fin octobre 1898.

TABLE XI.

INDICES DE QUELQUES SOLIDES REMARQUABLES.

Cette Table comprend les indices de réfraction et leur variation par la température, pour les corps suivants :

I. Calcite.
II. Quartz.
III. Fluorine.
IV. Sel gemme.
V. Sylvine.
VI. Alun alumino-potassique.

[*Voir* Introduction à la Table VII.]

I. — CALCITE.

A. — Indices pour la raie ($D_1 D_2$).

Observations ramenées à 20° (*voir* plus loin *variation d'indice par la température*) et à la longueur d'onde moyenne ($D_1 D_2$) pour les mesures faites sur la raie D_2.

INDICES				OBSERVATEURS.
ordinaire.		extraordinaire.		
Température.	Indice ramené à 20° C.	Température.	Indice ramené à 20° C.	
17°,5..	1,65850	17°,75.	1,48638	RUDBERG (*Pogg. Ann.*, t. XIV; 1828).
?	1,65837	″	″	SWAN (*Edimb. Trans.*, t. XVI; 1847).
28,0..	1,65840	″	″	VAN DER WILLIGEN (*Arch. Mus. Teyler*, t. III; 1870).
22,8..	1,65843	24,5..	1,48633	
15 ..	1,65834	15 ..	1,48643	CORNU [*Ann. Éc. Norm. sup.* (2ᵉ s.), t. III; 1874].
14,6..	1,65832	″	″	*Id.* [*Id.* (2ᵉ s.), t. IX; 1880].
18 ..	1,65840	″	″	VOGEL (*Wied. Ann.*, t. XXV; 1885).
13 ..	1,65842	13 ..	1,48648	
20 ..	1,65833	″	″	MÜLLER (*Publ. d. Astroph. Obs.*, Potsdam, t. IV; 1885).
″	″	18 ..	1,48649	DANKER (*N. Jahrb. f. Min.* Beil.-B. IV; 1885).
20 ..	1,65837	20 ..	1,48644	HASTINGS (*Amer. J. of Sc.*, t. XXXV; 1888).
20,4..	1,65838 (1)	20,4..	1,48645 (2)	CARVALLO [*Ann. Éc. Norm. sup.* (3ᵉ s.), t. VII (supp.); 1890].
24 ..	1,65834	″	″	OFFRET (*Bull. Soc. minér.*, t. XIII; 1890).
22 ..	1,65848	22 ..	1,48652	
″	″	20 ..	1,48646	DUFET (*Bull. Soc. minér.*, t. XIV; 1891).
20 ..	1,65837	20 ..	1,48645	*Id.* (*Id.*, t. XVI; 1893).

(1) En laissant de côté la troisième série de mesures.
(2) Tiré des mesures sans dépointement.

B. — Spectre visible.

a. — Indice ordinaire.

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	RUDBERG. $t=17°,75$. (1).	MASCART. 1er prisme. (2).	MASCART. 2e prisme. $t=12°$?. (3).	VAN DER WILLIGEN. 1er prisme. $t=22°,8$. (4).	VAN DER WILLIGEN. 2e prisme. $t=28°$. (4).	SARASIN. 1er prisme. (7).	SARASIN. 2e prisme. (7).
	μμ							
(1)$^{\alpha}$....	763,1	"	"	"	1,65003	"	"	"
A.....	760,5	"	1,65013	"	1,65008	1,65006	1,65000	1,64983
a......	718,5	"	1,65162	"	1,65166	1,65166	1,65156	1,65150
(4)$^{\alpha}$....	687,3	"	"	"	1,65295	"	"	"
B......	686,9	1,65308	1,65296	"	1,65299	1,65302	1,65285	1,65283
Li......	670,8	"	"	1,65398	"	"	"	"
C......	656,3	1,65452	1,65446	1,65450	1,65448	1,65449	"	"
Cd1....	643,9	"	"	1,65513	"	"	1,65501	"
x.......	627,8	"	"	"	1,65601	"	"	"
D_1......	589,6	1,65850	1,65846	"	1,65841	1,65842	1,65839	1,65825
D_2......	589,0				1,65847			
(16)....	561,6	"	"	"	1,66049	"	"	"
(19)....	545,6	"	"	"	1,66183	"	"	"
Cd2....	537,9	"	"	1,66243	"	"	1,66234	"
Tl......	535,0	"	"	1,66285	"	"	"	"
Cd3....	533,8	"	"	1,66281	"	"	1,66274	"
E......	527,0	1,66360	1,66354	"	1,66352	1,66351	"	"
b_1......	518,4	"	"	1,66431	1,66436	1,66435	"	"
b_4......	516,7	"	1,66446	1,66449	1,66452	"	"	"
Cd4....	508,6	"	"	1,66529	"	"	1,66525	"
(30)....	504,2	"	"	"	1,66584	"	"	"
c.......	495,8	"	"	"	1,66680	1,66677	"	"
F.......	486,1	1,66802	1,66793	1,66797	1,66792	1,66794	1,66783	1,66773
Cd5....	480,0	"	"	1,66864	"	"	1,66858	"
Cd6....	467,8	"	"	1,67028	"	"	1,67023	"
d.......	466,8	"	"	"	1,67044	1,67045	"	"
(36)$^{\beta}$..	453,2	"	"	"	1,67247	1,67248	"	"
Cd7....	441,6	"	"	1,67429	"	"	1,67417	"
G.....	430,8	1,67617	1,67620	"	1,67617	1,67622	"	"
g.......	422,7	"	"	1,67792	1,67772	1,67773	"	"
h.......	410,2	"	"	"	1,68025	1,68029	1,68036	1,68008
(48)....	406,5	"	"	"	1,68109	1,68110	"	"
(50)....	403,4	"	"	"	1,68181	1,68178	"	"
H......	396,9	1,68330	1,68330	"	1,68331	1,68325	1,68319	1,68321
K......	393,4	"	"	"	1,68412	"	"	"

(*Voir* la suite au verso.)

a. — *Indice ordinaire* (suite).

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	MÜLLER. $t=10°$. (8).	SCHRAUF. $t=18°$ à $21°$. (10).	MÜLHEIMS. (11).	CARVALLO. $t=22°$. (12).	OFFRET. 1er prisme. $t=24°$. (13).	OFFRET. 2e prisme. $t=22°$. (13).	DUFET. $t=20°$. (14).
A.....	μμ 760,5	"	"	1,64984	1,65006	"	"	"
a......	718,5	"	"	1,65175	"	"	"	"
B.....	686,9	1,65287	1,65305	1,65306	1,65293	"	"	"
Li. ...	670,8	"	1,65382	"	"	1,65367	1,65378	1,65368
C.....	656,3	1,65435	1,65454	1,65456	"	"	"	1,65440
Cd 1...	643,9	"	"	"	"	1,65499	1,65513	"
(D_1D_2).	589,3	1,65831	1,65849	1,65846	1,65840	1,65835	1,65849	1,65837
Cd 2...	537,9	"	"	"	"	1,66235	1,66245	"
Tl....	535,0	"	1,66285	"	"	"	"	1,66267
E.....	527,0	"	1,66362	1,66356	"	"	"	"
b_1	518,4	1,66421	"	"	"	"	"	"
b_1.....	516,7	"	1,66459	1,66459	"	"	"	"
Cd 4...	508,6	"	"	"	"	1,66524	1,66533	"
F.....	486,1	1,66779	1,66812	1,66805	1,66786	"	"	1,66785
Cd 5...	480,0	"	"	"	"	1,66860	1,66867	"
$f=H_\gamma$.	434,1	1,67547	"	"	"	"	"	1,67553
G'.....	432,5	"	"	"	1,67581	"	"	"
G.....	430,8	"	1,67642	1,67592	"	"	"	"
h.....	410,2	1,68013	1,68045	"	"	"	"	"
H.. ..	396,9	1,68316	1,68338	"	1,68321	"	"	"

b. — *Indice extraordinaire.*

RAIES.	RUDBERG. $t = 17°,75$. (1).	MASCART. (2).	VAN DER WILLIGEN. $t = 24°,5$. (4).	SARASIN. 1er prisme. (7).	SARASIN. 2e prisme. (7).
(1^e)....	″	″	1,48268	″	″
A.....	″	1,48285	1,48271	1,48261	1,48251
a......	″	″	1,48339	1,48336	1,48323
(4^e)....	″	″	1,48397	″	″
B......	1,48391	1,48409	1,48399	1,48391	1,48384
C......	1,48455	1,48474	1,48463	″	″
Cd 1...	″	″	″	1,48481	″
($D_1 D_2$).	1,48635	1,48654	1,48639	1,48644	1,48634
(16)....	″	″	1,48733	″	″
Cd 2....	″	″	″	1,48815	″
Cd 3...	″	″	″	1,48843	″
E......	1,48868	1,48885	1,48874	″	″
b_1......	″	″	1,48912	″	″
b_4.....	″	″	1,48919	″	″
Cd 4....	″	″	″	1,48953	″
(30)...	″	″	1,48980	″	″
c......	″	″	1,49025	″	″
F......	1,49075	1,49084	1,49076	1,49079	1,49069
Cd 5....	″	″	″	1,49112	″
Cd 6....	″	″	″	1,49185	″
d......	″	″	1,49193	″	″
(36)....	″	″	1,49287	″	″
Cd 7....	″		″	1,49367	″
G......	1,49453	1,49470	1,49456	″	″
g......	″	″	1,49525	″	″
h......	″	″	1,49643	1,49636	1,49640
(48)....	″	″	1,49684	″	″
(50)....	″	″	1,49714	″	″
H......	1,49780	1,49777	1,49780	1,49774	1,49767
K......	″	″	1,49820	″	″

(*Voir* la suite au verso.)

b. — *Indice extraordinaire* (suite).

RAIES.	SCHRAUF. $t = 18°$ à $21°$. (10).	MÜLHEIMS. (11).	CARVALLO. (12).	OFFRET. $t = 22°$. (13).	DUFET. $t = 20°$. (14).
A.....	"	"	1,48275	"	"
a.......	"	1,48345	"	"	"
B......	1,48378	1,48411	1,48406	"	"
Li.....	1,48418	"	"	1,48440	1,48433
C......	1,48446	1,48458	"	"	1,48465
Cd 1....	"	"	"	1,48499	"
[D_1D_2].	1,48625	1,48635	1,48653	1,48655	1,48645
Cd 2....	"	"	"	1,48838	"
Tl.....	1,48833	"	"	"	1,48842
E......	1,48857	1,48855	"	"	"
b_4.....	1,48909	1,48903	"	"	"
Cd 4....	"	"	"	1,48970	"
F......	1,49066	1,49072	1,49091	"	1,49080
Cd 5....	"	"	"	1,49123	"
$f = H_\gamma$.	"	"	"	"	1,49434
G'.....	"	"	1,49454	"	"
G......	1,49458	"	"	"	"
h......	1,49637	"	"	"	"
H......	1,49770	"	1,49788	"	"

c. — *Complément.*

RAIES.	GLAZEBROOK. I. ordinaire. (5).	GLAZEBROOK. I. extraordinaire. (5).	CORNU. I. ordinaire. $t = 14°,6$. (6).	VOGEL. I. ordinaire. 1er prisme. $t = 18°$. (9).	VOGEL. I. ordinaire. 2e prisme. $t = 13°$. (9).	VOGEL. I. extraordinaire. 2e prisme. $t = 13°$. (9).
C....	1,65436	1,48456	"	1,65449	1,65448	1,48463
D_1...	"	"	"	1,65840 (D₁, D₂)	1,65841	1,48640
D_2...	"	"	1,65833			
F....	1,66779	1,49074	1,66779	1,66795	1,66793	1,49082
H_γ...	1,67553	1,49430	"	1,67572	1,67569	1,49434

C. — Spectre infra-rouge.

LONGUEURS d'onde.	INDICE ordinaire.	INDICE extraordinaire.
μ		
2,15	"	1,4753
1,984	1,6279	"
1,77	"	1,4766
1,54	1,6350	"
1,45	1,6361	1,4779
1,22	1,6403	"
1,08	1,6424	1,4799

$t = 22°$.

CARVALLO (12).

D. — Spectre ultra-violet.

a. — Raies spectrales.

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	MASCART. I. ordinaire. (2).	MASCART. I. extraordin. (2).	CORNU. I. ordinaire. $t=14°,6$. (6).
	μμ			
L.....	382,1	1,68706	1,49941	"
M......	372,8	1,68966	1,50054	"
N......	358,1	1,69441	1,50256	"
O......	344,1	1,69955	1,50486	1,69928
P......	336,0	1,70276	1,50628	1,70251
"	330,4	"	"	1,70495
Q......	328,7	1,70613	1,50780	1,70583
"	324,6	"	"	1,70770
"	320,2	"	"	1,70993
R......	318,0	1,71155	1,51028	1,71112
r.......	314,5	"	"	1,71303
"	312,5	"	"	1,71407
S_1......	310,1	1,71580	"	1,71542
S_2......	310,0	1,71580	"	1,71550
s.......	304,7	"	"	1,71901
"	303,0	"	"	1,71971
T......	302,0	1,71939	"	1,72034
"	298,4	"	"	1,72269
U.....	294,8	"	"	1,72525
"	293,7	"	"	1,72602
"	292,7	"	"	1,72670

b. — Raies du cadmium.

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	MASCART. I. ordinaire. (3).	SARASIN. I. ordinaire. 1er prisme. (7).	SARASIN. I. ordinaire. 2e prisme. (7).	SARASIN. I. extraordinaire. 1er prisme. (7).	SARASIN. I. extraordinaire. 2e prisme. (7).
	μμ					
9......	361,0	1,69349	1,69325	1,69310	1,50228	1,50224
10......	346,6	1,69827	1,69842	1,69818	1,50452	1,50443
11......	340,4	1,70103	1,70079	"	1,50559	"
12 { α..	326,0	1,70779	1,70716	"	1,50857	"
12 { βγ.	325,1		1,70764	"		"
17......	274,8	1,74160	1,74151	1,74166	1,52276	1,52287
18......	257,3	1,76078	1,76050	1,76060	1,53019	1,53059
23......	231,4	1,80247	1,80248	1,80272	1,54559	1,54583
24......	226,6	1,81315	1,81300	1,81291	1,54920	1,54960
25......	219,5	1,82460	1,83090	1,83091	1,55514	1,55533
26......	214,5	"	1,84580	1,84592	1,55993	1,56014

---

1. Rudberg (*Pogg. Ann.*, t. XIV, p. 45; 1828).
2. Mascart [*Ann. de l'Éc. Norm. sup.* (1re s.), t. I, p. 238; 1864].
3. *Id.* [*Id.* (1re s.), t. IV, p. 7; 1867].
4. Van der Willigen (*Arch. du Mus. Teyler*, t. III, p. 34; 1870).
5. Glazebrook (*Proc. Roy. Soc.*, London, t. XXIX, p. 205; 1879).
6. Cornu [*Ann. de l'Éc. Norm. sup.* (2e s.), t. IX, p. 98; 1880].
7. Sarasin (*C. R.*, t. XCV, p. 680; 1882).
8. Müller (*Publ. d. astroph. Obs. Potsdam*, t. IV, p. 151; 1885).
9. Vogel (*Wied. Ann.*, t. XXV, p. 87; 1885).
10. Schrauf (*Gr. Zeits.*, t. XI, p. 20; 1886).
11. Mülheims (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 202; 1888).
12. Carvallo [*Ann. de l'Éc. Norm. sup.* (3 s.), t. VII, Supp., pp. 98 et 104; 1890].
13. Offret (*Bull. de la Soc. minér.*, t. XIII, p. 580; 1890).
14. Dufet (*Bull. de la Soc. minér.*, t. XVI, p. 165; 1893).

E. — Variation des indices par la température.

$$\left.\begin{array}{l}\dfrac{dn}{dt} = +\,0{,}00000072 \text{ (Ind. ordin.)}\\[2mm] \dfrac{dn}{dt} = +\,0{,}0000110З \text{ (Ind. extraord.)}\end{array}\right\} \text{ Raie D, } \quad t = 15^\circ \text{ à } 80^\circ \quad (\textit{pour l'air froid}).$$

FIZEAU [*Ann. de Chim. et Phys.* (3e s.), t. LXVI, p. 460; 1862].

[Nombres calculés d'après les expériences directes sur une lame parallèle à l'axe ([1]), avec le coefficient de dilatation du spath déterminé par Benoît (*Trav. et Mém. du Bur. int. des P. et Mes.*, t. VI (I), p. 126) et la longueur d'onde $\lambda_{(D_1 D_2)} = 0^\mu,5893$].

RAIES.	$\frac{dn}{dt}$ (indice ordinaire). Pour l'air froid.	Pour l'air chaud.	
B......	+0,00000089	0,00000259	$t = 0^\circ$ à 25°
C......	73	243	
D......	72	243	
b_1......	103	274	
F......	144	316	
H_γ......	185	358	
h......	194	367	
H_1......	195	368	

MÜLLER (*Publ. d. astroph. Obs. Potsdam*, t. IV; 1888 et *Wied. Ann.*, t. XLVI, p. 262; 1892).

([1]) La 2e lame perpendiculaire à l'axe donne

$$\frac{dn}{dt} = +\,0{,}00000185 \text{ (ind. ord.)}.$$

$\frac{dn}{dt}$ (indice ordinaire).

RAIES.	Pour l'air froid. 1er prisme.	Pour l'air froid. 2e prisme.	Pour l'air chaud. 1er prisme.	Pour l'air chaud. 2e prisme.	
C.....	+0,00000089	0,00000077	+0,00000197	187	(Entre 13° à 193°)
D.....	103	88	211	198	Coefficient pour $t = 80°$
F.....	90	96	200	208	
H_γ.....	91	108	203	210	

$\frac{dn}{dt}$ (indice extraordinaire).

RAIES.	2e prisme. Pour l'air froid.	2e prisme. Pour l'air chaud.	
C.....	+0,00001016	+0,00001115	*Id.*
D.....	1024	1123	
F.....	1076	1176	
H_γ....	1085	1187	

VOGEL (*Wied. Ann.*, t. XXV, p. 87; 1885).

[Calculé d'après les résultats de l'auteur en prenant pour l'indice de l'air les nombres de Kayser et Runge (Table VI, p. 69).]

$\frac{dn}{dt}$ (air chaud).

RAIES.	Indice ordinaire 1er prisme.	Indice ordinaire 2e prisme.	Indice extraordinaire. 2e prisme.
Li....	+0,00000094	+0,00000164	+0,00001175
Cd 1...	130	169	1193
D......	142	151	1175
Cd 2...	169	218	1189
Cd 4...	189	231	1180
Cd 5...	205	246	1287

OFFRET (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIII, p. 580; 1890).

($\frac{dn}{dt}$, sensiblement constant de 20° à 300°, calculé d'après les nombres de l'auteur.)

II. — QUARTZ.

A. — Indices pour la raie ($D_1 D_2$).

Observations ramenées à 20°C (*voir* plus loin *variation d'indice par la température*).

INDICES				OBSERVATEURS.
ordinaire.		extraordinaire.		
Température.	Indice ramené à 20°C.	Température.	Indice ramené à 20°C.	
18° ..	1,54417	18° ..	1,55327	RUDBERG (*Pogg. Ann.*, t. XIV; 1828).
16 à 12.	1,54423	16 à 12.	1,55353	SCHRAUF (*Sitzb. d. Akad. Wien*, t. XLII; 1860).
18 ..	1,54420	18 ..	1,55334	
20 ..	1,54422	20 ..	1,55323	
17 à 13.	1,54412	17 à 13.	1,55329	
12 ..	1,54412	12 ..	1,55323	BAILLE (*Ann. du Conserv. des A. et M.*, t. VII; 1867).
29 ..	1,54421	"	"	VAN DER WILLIGEN (*Arch. Mus. Teyler*, t. II; 1869).
23,6..	1,54421	23,8..	1,55331	*Id.* (*Id.*, t. III; 1870).
16 ..	1,54412	16,8..	1,55321	
20 ..	1,544224	"	"	VON LANG (*Pogg. Ann.*, t. CXL; 1870).
20,3..	1,54442	20,3..	1,55352	DANKER (*N. Jahrb. f. Min.* Beil. B. IV; 1885).
20 ..	1,544230	"	"	MÜLLER (*Publ. d. Astroph. Obs.*, Potsdam, t. IV; 1885).
18 ..	1,544230	"	"	DUFET (*Bull. Soc. minér.*, t. XIV; 1891).
19,8..	1,54421	19,8..	1,55330	PULFRICH (*Wied. Ann.*, t. XLV; 1892).
15 ..	1,544226	15 ..	1,55331	MACÉ DE LÉPINAY [*Journ. de Phys.* (2e s.), t. VI; 1887].
21 ..	1,544229	"	"	*Id.* [*Ann. de Ch. et Phys.* (7e s.), t. V; 1895].

Différences d'indice ordinaire (raie D) pour divers quartz.

Quartz limpide (type)....	0	Quartz jaune............	— 0,0⁴06
Id. I.....	+ 0,0⁴03	Quartz rosé I...........	— 22
Id. II.......	+ 02	Id. II...........	+ 65
Id. III.......	— 03	Quartz améthyste I.....	+ 44
Id. IV.......	— 01	Id. II.....	+ 49
Id. V.......	+ 01	Id. III.....	+ 64
Quartz enfumé I........	+ 09	Id. IV.....	+ 49
Id. II........	— 74 à — 14	Quartz laiteux..........	— 21 à — 113
Id. III........	— 69 à 0		

DUFET (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIII, p. 274; 1890).

B. — Spectre visible.

a. — *Indice ordinaire.*

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	RUDBERG. $t=18°$. (1).	ESSELBACH. (2).	MASCART. (3).	VAN DER WILLIGEN. 1er prisme. $t=29°$. (5).	VAN DER WILLIGEN. 2e prisme. $t=22°,6$. (6).	VAN DER WILLIGEN. 3e prisme. $t=16°$. (6).	MÜLLER. $t=20°$. (9).	MACÉ DE LÉPINAY. $t=18°$. (10).	MÜLHEIMS. (11).	WÜLFING. (12).
1a.....	μμ 763,1	″	″	″	1,53914	1,53914	1,53911	″	″	″	″
A.....	760,5	″	″	1,53902	″	″	″	″	1,53919	″	1,53915
a.....	718,5	″	″	1,54018	1,54013	1,54018	1,54009	″	1,54017	1,54008	1,54015
B......	686,9	1,54091	1,5414	1,54099	1,54097	1,54097	1,54089	1,54099	1,54100	1,54098	1,54091
C......	656,3	1,54181	1,5424	1,54188	1,54184	1,54185	1,54179	1,54188	1,54190	1,54176	1,54182
$(D_1 D_2)$.	589,3	1,54418	1,5446	1,54423	1,54417	1,54419	1,54414	1,54423	1,54425	1,54423	1,54418
(19)...	545,6	″	″	″	″	1,54617	1,54608	″	″	″	″
E.....	527,0	1,54711	1,5476	1,54718	1,54711	1,54715	1,54710	″	1,54717	1,54708	1,54714
b_1.....	518,4	″	″	″	1,54757	1,54763	1,54758	1,54764	1,54766	″	1,54765
b_2.....	516,7	″	″	1,54770	″	1,54774	1,54764	″	″	1,54777	″
(30)...	504,2	″	″	″	″	1,54847	1,54842	″	″	″	″
c......	495,8	″	″	″	1,54896	1,54902	1,54897	″	″	″	″
F......	486,1	1,54965	1,5500	1,54966	1,54961	1,54966	1,54960	1,54967	1,54969	1,54965	1,54959
d.....	466,8	″	″	″	1,55104	1,55108	1,55105	″	″	″	″
(36)...	453,2	″	″	″	″	1,55220	1,55215	″	″	″	″
$f=H_\gamma$.	434,1	″	″	″	″	″	″	1,55395	″	″	″
G'.....	432,5	″	″	″	″	″	″	″	1,55413	″	1,55406
G......	430,8	1,55425	1,5546	1,55429	1,55422	1,55422	1,55421	″	″	″	1,55425
g......	422,7	″	″	″	1,55507	1,55508	1,55505	″	″	″	″
h......	410,2	″	″	″	1,55644	1,55647	1,55643	1,55650	1,55650	″	1,55646
(50)...	403,4	″	″	″	1,55729	1,55730	1,55724	″	″	″	″
H.....	396,9	1,55817	1,5586	1,55816	1,55808	1,55811	1,55813	1,55814	1,55816	″	1,55814
K.....	393,4	″	″	″	″	″	″	″	1,55861	″	1,55865

b. — *Indice extraordinaire.*

RAIES.	RUDBERG. $t=18°$. (1).	MASCART. (3).	VAN DER WILLIGEN. 2e prisme. $t=23°,8$. (6).	VAN DER WILLIGEN. 3e prisme. $t=16°,8$. (6).	MACÉ DE LÉPINAY. $t=15°$. (10).	MÜLHEIMS. (11).	WÜLFING. (15).
1^{α}	"	"	1,54806	1,54802	"	"	"
A	"	1,54812	"	"	1,54813	"	1,54815
a	"	1,54919	1,54910	1,54904	1,54915	1,54913	1,54910
B	1,54990	1,55002	1,54998	1,54989	1,55000	1,54995	1,54990
C	1,55085	1,55095	1,55085	1,55080	1,55093	1,55089	1,55091
(D_1D_2)	1,55328	1,55338	1,55329	1,55323	1,55336	1,55328	1,55329
(19)	"	"	1,55533	1,55525	"	"	"
E	1,55631	1,55636	1,55633	1,55627	1,55640	1,55639	1,55631
b_1	"	"	1,55684	1,55675	1,55689	"	1,55690
b_4	"	1,55694	1,55693	1,55684	"	"	"
(30)	"	"	1,55772	1,55765	"	1,55708	"
c	"	"	1,55826	1,55819	"	"	"
F	1,55894	1,55897	1,55895	1,55886	1,55899	"	1,55890
d	"	"	1,56039	1,56035	"	1,55896	"
(36)	"	"	1,56157	1,56152	"	"	"
G′	"	"	"	"	1,56357	"	1,56364
G	1,56365	1,56372	1,56365	1,56362	"	"	1,56368
g	"	"	1,56453	1,56447	"	"	"
h	"	"	1,56597	1,56593	1,56604	"	1,56607
(50)	"	"	1,56681	1,56678	"	"	"
H	1,56772	1,56770	1,56769	1,56766	1,56775	"	1,56766
K	"	"	"	"	1,56821	"	1,56815

c. *Complément.*

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	INDICE ordinaire. BAILLE. $t=12°$. (4).	INDICE ordinaire. PULFRICH. $t=19°,8$. (12).	INDICE ordinaire. RUBENS. (13).	INDICE ordinaire. SIMON. (14).	INDICE extraordinaire. BAILLE. $t=12°$. (4).	INDICE extraordinaire. PULFRICH. $t=19°,8$. (12).
K_{α}	μμ 768,2	"	"	1,53893	1,53897	"	"
C	656,3	1,54182	1,54185	1,54181	1,54181	1,55068	1,55087
D	589,3	1,54418	1,54421	1,54415	1,54416	1,55328	1,55330
Tl	535,0	"	"	1,54663	1,54664	"	"
F	486,1	1,54965	1,54962	1,54961	1,54958	1,55895	1,55890
H_{γ}	434,1	"	1,55387	1,55387	1,55390	"	1,56328
K_{β}	404,6	"	"	1,55705	1,55692	"	"
				(*voir* C).	(*voir* D.*b*)		

Raies du cadmium.

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	INDICE ordinaire.	INDICE extraordinaire.
	μμ		
Cd 1......	643,9	1,54212	1,55124
[$D_1 D_2$]...	589,3	1,54419	1,55335
Cd 2......	537,9	1,54655	1,55573
Cd 3......	533,8	1,54675	1,55595
Cd 4......	508,6	1,54825	1,55749
Cd 5......	480,0	1,55014	1,55943
Cd 6......	467,8	1,55104	1,56038
Cd 7......	441,6	1,55318	1,56270

SARASIN (7) [*Voir* D.*b*].

Indice ordinaire.

Cd 4... 1,548204 [$t = 20°$ (dans l'air à 20° et à la pression de 76^{cm})].

MACÉ DE LÉPINAY (16).

C. — Spectre infra-rouge.

LONGUEURS d'onde.	INDICE ordinaire.	INDICE extraordinaire.
μ		
2,14	1,5191	1,5278
1,77	1,5247	1,5335
1,45	1,5289	1,5377
1,08	1,5338	1,5427
0,88	1,5371	1,5460

MOUTON (8).

Indice ordinaire.

LONGUEURS d'onde.	INDICE.	LONGUEURS d'onde.	INDICE.
μ		μμ	
4,26	1,4567	2,86	1,5039
4,15	1,4619	2,60	1,5099
4,01	1,4678	2,32	1,5156
3,84	1,4739	1,969	1,5216
3,67	1,4790	1,617	1,5271
3,42	1,4877	1,160	1,5329
3,21	1,4942	[D = 0,5893]	(1,54415)
3,06	1,4985		

RUBENS (13).

D. — Spectre ultra-violet.

a. — Raies spectrales.

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	ESSELBACH. Indice ordinaire. (2).	MASCART. — Indices ordinaire.	extraordinaire.
	μμ			
L...	382,1	1,5605	1,56019	1,56974
M....	372,9	1,5621	1,56150	1,57121
N....	358,1	1,5646	1,56400	1,57381
O....	344,1	1,5674	1,56668	1,57659
P....	336,0	1,5690	1,56842	1,57822
Q....	328,7	1,5702	"	1,57998
R....	318,0	1,5737	"	1,58273

b. — Raies métalliques.

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	INDICES ordinaire.	INDICES extraordinaire.	RAIES.	LONGUEURS d'onde.	INDICES ordinaire.	INDICES extraordinaire.
	μμ				μμ		
Cd 9..	361,0	1,56348	1,57319	Cd 25..	219,5	1,62502	1,63705
Cd 10..	346,6	1,56617	1,57599	Cd 26..	214,5	1,63040	1,64268
Cd 11..	340,4	1,56744	1,57741	Zn 27..	209,9	1,63569	1,64813
Cd 12..	326,0	1,57094	1,58097	Zn 28..	206,3	1,64041	1,65308
Cd 17..	274,8	1,58750	1,59812	Zn 29..	202,5	1,64566	1,65852
Cd 18..	257,3	1,59624	1,60713	Al 30..	198,9	1,6507	1,6641
Cd 23..	231,4	1,61402	1,62561	Al 31..	193,2	1,6599	1,6741
Cd 24..	226,6	1,61816	1,62992	Al 32..	185,7	1,6750	1,6891

SARASIN (7).

Raies du zinc. — Indice ordinaire.

LONGUEURS d'onde.		LONGUEURS d'onde.	
μμ		μμ	
(D = 589,3)	(1,54416)	215,6	1,59981
368,3	1,56224	243,9	1,60461
334,5	1,56881	239,3	1,60804
307,2	1,57595	219,3	1,62496
280,1	1,58544	209,9	1,63561
268,4	1,59067	206,3	1,64105
260,8	1,59454	202,5	1,64659
254,2	1,59820		

H. SIMON (14).

1. RUDBERG (*Pogg. Ann.*, t. XIV, p. 52; 1828).
2. ESSELBACH (*Pogg. Ann.*, t. XCVIII, p. 541; 1856).
3. MASCART [*Ann. Ec. Norm. sup.* (1e s.), t. I, p. 328; 1864].
4. BAILLE (*Ann. du Conserv. d. A. et M.*, t. VII, p. 212; 1867).
5. VAN DER WILLIGEN (*Arch. Mus. Teyler*, t. II, p. 164; 1869).
6. *Id.* (*Id.*, t. III, p. 40; 1870).
7. SARASIN [*Arch. de Genève* (*N. P.*), t. LXI, p. 116; 1878].
8. MOUTON (*C. R.*, t. LXXXVIII, p. 1190; 1879).
9. MÜLLER (*Publ. astroph. Obs. Potsdam*, t. IV; 1885).
10. MACÉ DE LÉPINAY [*J. de Phys.* (2e s.), t. VI, p. 190; 1887].
11. MÜLHEIMS (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 224; 1888).
12. PULFRICH (*Wied. Ann.*, t. XLV, p. 630; 1892).
13. RUBENS (*Wied. Ann.*, t. XLIII, p. 273; 1894) [*Id.*, t. XLV, p. 251].
14. HERM. SIMON (*Wied. Ann.*, t. LIII, p. 552; 1894).
15. WÜLFING (*Tscherm. Mitth.*, t. XV, p. 57; 1895).
16. MACÉ DE LÉPINAY [*Ann. de Ch. et Phys.* (7e s.), t. XI, p. 112; 1897].

E. — Variation des indices par la température.

$\frac{dn}{dt} = -0,00000406$ (indice ordinaire) } pour la raie F.
435 (indice extraordinaire) } $t = 16^\circ$ à 80°

très probablement variation par rapport à l'air chaud.

RUDBERG (*Pogg. Ann.*, t. XIV, p. 52; 1828).

$\frac{dn}{dt}$ (raie D) [*pour l'air froid*].

t.	INDICE ORDINAIRE. lame perpendiculaire à l'axe.	INDICE ORDINAIRE. lame parallèle à l'axe.	INDICE extraordinaire.
20°.	— 0,000005396	— 0,000005352	— 0,000006279
30°.	5562	5391	6438
40°.	5729	5443	6609

[FIZEAU (*Ann. de Ch. et Phys.* (4ᵉ s.), t. II, p. 181; 1864)].

D'après les expériences de Fizeau calculées avec les coefficients de dilatation du quartz donnés par Benoît (*Trav. et Mém. du Bur. intern. des P. et Mes.*, t. VI, p. 119).

$\frac{dn}{dt}$ (t = 20° à 40°)	I. ordinaire.	— 0,00000587 (lames perp. à l'axe)
		— 0,00000591 (1re lame parallèle à l'axe)
		— 0,00000616 2ᵉ id.
	I. extraordinaire.	— 0,00000706 (1re lame parallèle à l'axe)
		— 0,00000712 2ᵉ id.

[DUFET (*Bull. Soc. minér.*, t. VIII, p. 212; 1885).]

$\frac{dn}{dt}$ (raie D) [*pour l'air froid*].

Indice ordinaire. — 0,000006248 — 0,0000000005t
Indice extraordinaire. — 0,000007223 — 0,0000000037t
} t = 0° à 100°

DUFET (*Bull. Soc. minér.*, t. VIII, p. 210; 1885).

(Calculé pour l'air chaud).

Indice ordinaire — 0,000004594 — 0,0000000126t
Indice extraordinaire. — 0,000005559 — 0,0000000159t

$\frac{dn}{dt}$ (Indice ordinaire)

[entre — 12° et — 26°].

RAIES.	AIR CHAUD.	AIR FROID.
B....	— 0,00000432	— 0,00000588
C. ..	402	559
D ...	432	589
b_1.....	437	594
F. ..	426	583
H_γ...	459	617
h....	455	613
H. ..	531	684

MÜLLER (*Public. d. astroph. Observ. Potsdam*, t. IV; 1885).

$\frac{dn}{dt}$ [entre 19°,8 et 99°,4].

RAIES.	INDICE ORDINAIRE.		INDICE EXTRAORDINAIRE.	
	Air chaud.	Air froid.	Air chaud.	Air froid.
C....	$-0,0^5540$	$-0,0^5649$	$-0,0^5651$	$-0,0^5761$
D....	529	638	644	754
F....	489	599	604	715
H_γ...	466	577	582	690
	Temp. moy. 59°,6.		Temp. moy. 59°,6.	

PULFRICH (*Wied. Ann.*, t. XLV, p. 637; 1892).

$\frac{dn}{dt}$ (Ind. ordinaire), [entre 8° et 26°,5],
pour la raie du cadmium Cd4[$\lambda = 508^{\mu\mu},58$].

AIR FROID....... — 0,000005168 — 0,00000003104t

AIR CHAUD...... — 0,000003496 — 0,00000004330t

MACÉ DE LÉPINAY [*Ann. de Ch. et Phys.* (7ᵉ s.), t. XI, p. 112; 1897].

F. — Biréfringence du quartz.

$$(n_e - n_o)_t = (n_e - n_o)_0 - A\,t\left(1 + \frac{t}{900}\right), \qquad [t = 0° \text{ à } 45°].$$

RAIES.	$(n_e - n_o)_0$.	A.
$B_1 = 688,4$.	0,0090177	0,000001104
C.........	90493	1098
$(D_1 D_2)$....	91290	1081
b_1.........	92439	1062
F..... ...	93121	1064
G.........	94671	1069
h.........	95416	1037
$H' = 395,3$.	96042	1045
L....	96656	1032
M.........	97141	1039
N.........	97974	1031
O.........	98894	1029
P.........	99473	1038
Q.........	100070	1042
R.........	101352	1057
S.........	101764	1009

Formule calculée par l'auteur :

$$10^3(n_e - n_o) = 8,864\,10 + 0,107\,057\,\frac{1}{\lambda^2} + 0,001\,989\,3\,\frac{1}{\lambda^4} - 0,171\,75\,\lambda^2 - 10^{-3}t\left(1 + \frac{t}{900}\right)(1,01 + 0,2\,\lambda^2).$$

Macé de Lépinay [*Journ. de Phys.* (3e s.), t. I, p. 31; 1892].

$$10^3(n_e - n_o) = 8,782 + 0,1268\,\frac{1}{\lambda^2} - 10^{-3}\left[\left(0,919 - 0,0072\,\frac{1}{\lambda^2}\right)t + 0,001\,84\,t^2\right].$$

$$\lambda = 576^{\mu\mu} \text{ à } 393^{\mu\mu}, \qquad t = 0° \text{ à } 570°.$$

$$10^3(n_e - n_o) = \left(7,432 + 0,1036\,\frac{1}{\lambda^2}\right)[1 + 0,0000755\,(t - 570)].$$

$$t = 570° \text{ à } 1050°.$$

$$[\text{variation brusque à } 570°] - 0,0000229 - 0,00000273\,\frac{1}{\lambda^2}.$$

Mallard et Le Chatelier (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIII, p. 123; 1890).
Id. [*Ann. de Ch. et de Phys.* (7e s.), t. VI, p. 92; 1895].

III. — FLUORINE.

A. — Spectre visible.

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	BAILLE. $t=14°$. (1).	STEFAN. $t=21°$. (2).	SARASIN. (3).	MÜLHEIMS. (4).	PULFRICH. $t=21°,8$. (5).	H. SIMON. (8).	CARVALLO. $t=17°$. (9).
K_α....	μμ 768,0	"	"	"	"	"	1,43089	"
A.....	760,5	"	"	1,43101	1,43083	"	"	1,43102
a......	718,5	"	"	1,431575	1,43153	"	"	1,43158
B.....	686,9	"	1,43200	1,43200	1,43200	"	"	1,43201
Li....	670,8	1,43258	"	"	"	"	"	"
C......	656,3	1,43265	"	1,43257	1,43251	1,43250	1,43244	1,43252
D.....	589,3	1,43327	1,43390	1,43394	1,43384	1,43387	1,43379	1,43386
Tl.....	535,0	"	"	"	"	"	1,43536	"
E.....	527,0	"	"	"	1,43551	"	"	1,43557
b_1.....	516,7	"	"	"	1,43586	"	"	"
Cd 4...	508,6	"	"	"	"	"	1,43614	"
F.....	486,1	1,43603	1,43709	1,43705	1,43696	1,43702	1,43698	1,43705
Cd 5...	480,0	"	"	"	"	"	1,43724	
Cd 6...	467,8	"	"	"	"	"	1,43782	
H_γ....	434,1	"	"	"	"	1,43948	1,43968	
G....	430,8	"	1,43982	"	"	"	"	1,43983
h......	410,2	"	"	1,441215	"	"	"	"
H.....	396,9	"	1,44204	1,44214	"	"	"	1,44214

Raie D.	Incolore.........	1,43385
	Presque incolore.	1,43373
	Bleu violet foncé.	1,43342
	Id. .	1,43328

HLAWATSCH (10).

B. — Spectre infra-rouge.

LONGUEURS d'onde.	INDICES.	LONGUEURS d'onde.	OBSERVATIONS nouvelles.	OBSERVATIONS anciennes.	
μ 8,95	1,3348	μ 6,5	1,3796	1,3796	RUBENS (6). [Les observations notées *anciennes* sont données par l'auteur comme résumé d'observations antérieures.] [*Rubens* et *Snow* (*Wied. Ann.*, t. XLVI; 1892)].
8,73	1,3391	6	1,3864	1,3862	
8,56	1,3432	5,5	1,3936	1,3933	
8,34	1,3472	5	1,4000	1,3995	
8,13	1,3510	4,5	1,4050	1,4047	
7,86	1,3570	4	1,4103	1,4101	
7,65	1,3608	3,5	1,4142	1,4139	
7,36	1,3654	3	1,4181	1,4180	
7,14	1,3693	2,5	1,4212	1,4111	
6,90	1,3734	2	1,4240	1,4141	
		1,5	1,4266	1,4265	
		1	1,4290	1,4290	

LONGUEURS d'onde.	INDICES.	LONGUEURS d'onde.	INDICES.	LONGUEURS d'onde.	INDICES.	
μ 9,429	1,31612	μ 4,420	1,40559	μ 2,210	1,42297	PASCHEN (7). [$t = 17°$ à $20°$]
8,840	1,33079	4,125	1,40850	2,161	1,42317	
8,250	1,34444	3,831	1,41122	2,063	1,42363	
7,661	1,35672	3,536	1,41378	1,964	1,42412	
7,072	1,36806	3,241	1,41608	1,915	1,42438	
6,482	1,37837	3,143	1,41704	1,768	1,42517	
5,893	1,38721	2,947	1,41823	1,621	1,42592	
5,598	1,39145	2,750	1,41969	1,572	1,42607	
5,304	1,39532	2,652	1,42015	1,473	1,42653	
5,009	1,39902	2,554	1,42092	1,375	1,42699	
4,715	1,40244	2,357	1,42208	1,179	1,42799	
				0,884	1,42996	

LONGUEURS d'onde.	INDICES.	
μ 1,849	1,42480	CARVALLO (9).
1,444	1,42669	
1,187	1,42792	
1,009	1,42896	
0,878	1,42991	
0,777	1,43086	

C. — Spectre ultra-violet.

[SARASIN (3).]

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	1ère SÉRIE.	RAIES.	LONGUEURS d'onde.	1ère SÉRIE.	2e SÉRIE.
Cd 9.	μμ 361,0	1,44535	Cd 25.	μμ 219,5	1,48151	1,48148
Cd 10.	346,6	1,44697	Cd 26.	214,5	1,48463	1,48461
Cd 11.	340,4	1,44775	Zn 27.	209,9	"	1,48765
Cd 12.	326,0	1,44987	Zn 28.	206,3	"	1,49041
Cd 17.	274,8	1,45958	Zn 29.	202,5	"	1,49326
Cd 18.	257,3	1,46476	Al 30.	198,9	"	1,49629
Cd 23.	231,4	1,47517	Al 31.	193,2	"	1,50205
Cd 24.	226,6	1,47762	Al 32.	185,7	"	1,50940

[SIMON (8).]

RAIES.	LONGUEURS. d'onde.	INDICES.	RAIES.	LONGUEURS. d'onde.	INDICES.
Cd.........	μμ 363,0	1,44547	Cd 15	μμ 288,0	1,45653
Cd 10	346,6	1,44708	Cd..........	281,8	1,45791
Cd 11	340,4	1,44785	Zn...	280,1	1,45846
Zn.........	334,5	1,44868	Cd..........	276,4	1,45927
Cd 12 (β)...	325,2	1,44988	Zn..........	268,4	1,46150
Cd.........	313,3	1,45173	Cd..........	267,7	1,46157
Cd 13	308,2	1,45265	Cd..........	263,9	1,46274
Zn.........	307,2	1,45282	Zn..........	260,9	1,46373
Cd 14	298,0	1,45447	Cd..........	258,0	1,46450

RAIES.	LONGUEURS. d'onde.	INDICES.
	μμ	
Zn.........	254,2	1,46572
Zn.........	249,1	1,46748
Cd.........	247,4	1,46805
Zn.........	243,9	1,46961
Cd 22	232,9	1,47432
Cd.........	224,0	1,47879
Cd.........	214,5	1,48444
Zn 27	209,9	1,48735 (?)
Zn 28	206,3	1,49041
Zn 29	202,5	1,49326

1. Baille (*Ann. du Conserv. d. A. et M.*, t. VII, p. 258; 1867).
2. Stefan [*Sitzb. Akad. Wien.*, t. LXIII (2), p. 239; 1871].
3. Sarasin (*Arch. de Genève*, t. X, p. 303; 1883).
4. Mülheims (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 223; 1888).
5. Pulfrich (*Wied. Ann.*, t. XLV, p. 637; 1892).
6. Rubens (*Wied. Ann.*, t. LIII, p. 273; 1894).
7. Paschen (*Wied. Ann.*, t. LIII, p. 325; 1894).
8. Simon (*Wied. Ann.*, t. LIII, p. 553; 1894).
9. Carvallo [*Ann. de Ch. et Phys.* (7e s.), t. IV, p. 61; 1895].
10. Hlawatsch (*Gr. Zeits.*, t. XXVII, p. 606; 1897).

D. — Variation d'indice par la température.

(*Air froid.*)

Raie. $\frac{dn}{dt}$.

D... — 0,0000136 [$t = 12°$ à $55°$] (calculé avec le coefficient de dilatation donné par H. Kopp).

— 0,0000111 (calculé avec le coefficient de dilatation mesuré plus tard par Fizeau).

Fizeau [*Ann. de Chim. et Phys.* (3e série), t. LXVI, p. 455; 1862].

C... — 0,0000119
D... 116 [$t = 14°$ à $99°$]
F... 101

Baille (*Ann. du Conserv. d. A. et M.*, t. VII, p. 258; 1867).

D... — 0,0000124 [$t = 22°$ à $93°$]
F... 123
H... 124

Stefan [*Sitzber. Akad. Wien.*, t. LXIII (2); 1871].

D... — 0,0000134 [$t = 17°$ à $37°$]

Dufet (*Bull. Soc. Minér.*, t. VIII, p. 259; 1885).

C... — 0,00001521 + 0,000000050 t
D... 1526 53 [$t = 5°$ à $100°$]
F... 1435 44

Pulfrich (*Wied. Ann.*, t. XLV, p. 637; 1892).

IV. — SEL GEMME.

A. — Indice pour la raie (D_1D_2).

Observations ramenées à 20°. (*Voir* plus loin *Variation d'indice par la température*.)

TEMPÉRATURE.	INDICE ramené à 20°C.	OBSERVATEURS.
22°	1,54406	BAILLE (*Ann. du Conserv. d. A. et M.*, t. VII; 1867).
20	1,54413*	HAAGEN (*Pogg. Ann.*, t. CXXXI; 1867).
19,5	1,54407	STEFAN [*Sitzb. Akad. Wien*, t. LXIII (2); 1871].
15	1,54449*	BEDSON et CARL. WILLIAMS (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XIV; 1881).
24	1,54430	LANGLEY [*Amer. J. of Sc.* (3ᵉ s.), t. XXX; 1885].
16,5	1,54443	Mlle N. LAGERBORG (*Bih. till Sv. Vet. Akad. Handl.*, XIII; 1887).
18	1,54426	DUFET (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIV; 1891).
18,2	1,54398	PULFRICH (*Wied. Ann.*, t. XLV; 1892).
15	1,54425	BOREL [*Arch. de Gen.* (3ᵉ pér.), t. XXXIV; 1895].

(*) Valeur calculée par la formule de Cauchy à trois termes.

B. — Spectre visible.

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	BADEN-POWELL. (1).	GRAILICH. (2).	STEFAN. $t=19°,5$. (3).	LANGLEY. $t=24°$. (6).	N. LAGERBORG. $t=16°,5$. (7).	MÜLHEIMS. (8).
	μμ						
A*......	759,4	//	//	//	1,53670	//	//
B.......	686,9	1,5403	//	1,53910	1,53919	1,53964	1,53884
C......	656,3	1,5415	1,5392	1,54041	1,54051	1,54090	1,54016
(D_1D_2)..	589,3	1,5448	1,5433	1,54409	1,54416	1,54455	1,54381
E.......	527,0	1,5498	1,5473	1,54891	//	1,54928	1,54866
b_1.......	518,4	//	//	//	1,54975	//	//
b_2.......	517,3	//	//	//	//	1,55425	//
b_4.......	516,7	//	//	//	1,54991	//	1,54962
F......	486,1	1,5541	1,5520	1,55314	1,55323	1,55361	1,55280
G.......	430,8	1,5622	1,5603	1,56118	1,56133	1,56181	//
H.......	396,9	1,5691	//	1,56815	1,56833	//	//
K.......	393,5	//	//	//	1,56920	//	//
			(moy. de 3 prismes).	(moy. de 2 prismes).			

Raies de l'hydrogène.

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	HAAGEN. $t = 20°$. (4).	BEDSON et WILLIAMS. $t = 15°$. (5).	PULFRICH. $t = 18°,2$. (10).	RUBENS. (11).
C	656,3	1,54046	1,54095	1,54037	1,5404
D	589,3	"	"	1,54404	1,5441
F	486,1	1,55319	1,55384	1,55304	1,5531
H_γ	434,1	1,56056	1,56128	1,56052	1,5607

Raies du cadmium.

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	JOUBIN. (9).
Cd 1 ...	643,9	1,54151
Cd 2 ...	537,9	1,54839
Cd 3 ...	533,8	1,54875
Cd 4 ...	508,6	1,55116
Cd 5 ...	480,0	1,55436
Cd 6 ...	467,8	1,55596
Cd 7 ...	441,6	1,55982

(*Voir* D, p. 444.)

C. — Spectre infra-rouge.

LONGUEURS d'onde.	LANGLEY. (6).	t.	RUBENS. (11).	RUBENS et SNOW. (11').	RUBENS. (11").	PASCHEN. (12).
μ						
9,76	″		″	″	″	1,4974
9,455	″		″	″	″	1,4993
9,098	″		″	″	″	1,5012
8,95	″		″	″	1,5030	″
8,660	″		″	″	″	1,5032
8,443	″		″	″	″	1,5042 (?)
8,26	″		″	″	1,5064	″
8,188	″		″	″	″	1,5061
7,77	″		″	″	1,5085	″
7,37	″		″	″	1,5102	″
6,90	″		″	″	1,5121	″
6,647	″		″	1,5163	″	″
6,456	″		″	″	″	1,5139
6,128	″		″	″	″	1,5162 (?)
6,061	″		″	″	″	1,5147
5,85	″		″	″	1,5159	″
5,746	″		1,5179	″	″	″
5,54	″		″	1,5184	″	″
5,322	″		″	″	″	1,5174 (?)
5,301	1,5186	15°,4	″	″	″	″
5,27	″		″	″	1,5180	″
4,745	″		″	1,5197	″	″
4,729	″		″	″	″	1,5198
4,712	1,5201	15°	″	″	″	″
4,70	″		″	″	1,5197	″
4,403	″		″	″	″	1,5210
4,150	″		″	1,5208	″	″
4,123	1,5215	19°	″	″	″	″
4,05	″		″	″	1,5216	″
3,826	″		1,5221 (?)	″	″	″
3,690	″		″	1,5217 (?)	″	″
3,534	1,5227	15°	″	″	″	″
3,37	″		″	″	1,5233	″
3,320	″		″	1,5230	″	″
3,022	″		″	1,5239	″	″
2,985	″		″	″	″	1,5242
2,945	1,5243	20° (app.)	″	″	″	″
2,870	″		1,5242	″	″	″

C. — Spectre infra-rouge (suite).

LONGUEURS d'onde.	LANGLEY. (8).	t.	RUBENS. (11).	RUBENS et SNOW. (11').	RUBENS. (11").	PASCHEN. (12).
µ 2,831	"		"	"	"	1,5250
2,771	"		"	1,5247	"	"
2,372	"		"	1,5257	"	"
2,36	"		"	"	1,5255	"
2,356	1,5254	?	"	"	"	"
2,320	1,5268 (?)	24°	"	"	"	"
2,296	"		1,5255	"	"	"
2,076	"		"	1,5264	"	"
1,914	"		1,5265	"	"	"
1,845	"		"	1,5270	"	"
1,767	1,5272	25°	"	"	"	"
1,761	"		"	"	1,5271	"
1,660	"		"	1,5275	"	"
1,640	"		1,5273	"	"	"
1,511	"		"	1,5280	"	"
1,434	"		1,5283	"	"	"
1,390	1,5287 (?)	24°	"	"	"	"
1,384	"		"	1,5286	"	"
1,281	"		"	"	1,5291	"
1,277	"		"	1,5293	"	"
1,275	"		1,5292	"	"	"
1,186	"		"	1,5299	"	"
1,178	1,5301	25°	"	"	"	"
1,147	"		1,5302	"	"	"
1,130	1,5305	24°	"	"	"	"
1,107	"		"	1,5305	"	"
1,043	"		1,5313	"	"	"
1,035	"		"	1,5313	"	"
0,978	"		"	1,5321	"	"
0,955	"		1,5323	"	"	"
0,940	1,5328	24°	"	"	"	"
0,923	"		"	1,5329	"	"
0.883	"		1,5335	"	"	"
0,876	"		"	1,5337	"	"
0,840	"		"	"	1,5345	"
0,831	"		"	1,5347	"	"
0,819	"		1,5350	"	"	"
0,790	"		"	1,5358	"	"

D. — Spectre ultra-violet.

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	LANGLEY. $t=24°$. (6).	JOUBIN. (9).	BOREL. $t=18°$. (13).
	μμ			
L	382,1	1,57207	"	"
M	372,9	1,57486	"	"
Cd 9	361,0	"	1,57877	1,57855
Cd 10	346,6	"	1,58391	1,58365
Cd 11	340,4	"	1,58641	1,58627
Cd 12	325,5	"	1,59330	1,59304
Cd 13	308,2	"	1,59754	"
Cd 14	298,0	"	1,61226	"
Cd 15	288,0	"	1,61465	"
Cd 16	283,7	"	1,61863	"
Cd 17	274,8	"	1,62790	1,62704
Cd 18	257,3	"	1,64870	1,64624
Cd 22	232,9	"	1,68680	"
Cd 23	231,4	"	1,68855	1,68837
Cd 24	226,6	"	1,69900	1,69914
Cd 25	219,5	"	"	1,71709
Cd 26	214,5	"	"	1,73216

1. BADEN-POWELL (*Pogg. Ann.*, t. LXIX, p. 110; 1846).
2. GRAILICH (*Kryst.-opt. Unters.*, p. 78; Vienne; 1858).
3. STEFAN [*Sitzb. Akad. Wien.*, t. LXIII (2), p. 239; 1867].
4. HAAGEN (*Pogg. Ann.*, t. CXXXI, p. 117; 1867).
5. BEDSON et CARLETTON WILLIAMS (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XIV, p. 2549; 1881).
6. LANGLEY [*Amer. J. of Sc.* (3), t. XXX, p. 477; 1883, et *Ann. de Ch. et Phys.* (6e s.), t. IX, p. 492; 1886].
7. NANNY LAGERBORG (*Bih. till Sv. Vet. Akad. Handl.*, t. XIII, p. 1; 1887).
8. MÜLHEIMS (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 223; 1888).
9. JOUBIN [*Ann. de Ch. et Phys.* (6e s.), t. XVI, p. 135; 1889].
10. PULFRICH (*Wied. Ann.*, t. XLV, p. 629; 1892).
11. RUBENS (*Wied. Ann.*, t. XLV, p. 251; 1892).
11'. RUBENS et SNOW (*Id.*, t. XLVI, p. 535; 1892).
11". RUBENS (*Id.*, t. LIII, p. 273; 1894).
12. PASCHEN (*Wied. Ann.*, t. LIII, p. 340; 1894).
13. BOREL (*C. R.*, t. CXX, p. 1406; 1895).

E. — Variation d'indice par la température.

$\frac{dn}{dt} = -0,00003487 - 0,0000000373 4t$ (raie D). [$t = 14°$ à $99°$], (air froid).

BAILLE (*Ann. du Conserv. d. A. et M.*, t. VII, p. 275; 1867).

(Calculé d'après les mesures directes.)

$$\frac{dn}{dt} = -0,0000374 \text{ [Raie B]}, \quad 0,0000373 \text{ [Raie D]}, \quad 0,0000364 \text{ [Raie F]} \quad \Big\} \; t = 20^\circ \text{ à } 93^\circ \text{ (pour l'air froid).}$$

STEFAN [*Sitzb. Akad. Wien*, t. LXIII (2), p. 239; 1871].

$$\frac{dn}{dt} = -0,0000265 - 0,000000146t,$$

[$t = 14^\circ,5$ à $90^\circ,5$ (toutes couleurs)], (pour l'air chaud).

N. LAGERBORG (*Bih. till Sv. Vet. Akad. Handl.*, t. XIII; 1887).

	Air froid.	Air chaud.	
$\frac{dn}{dt} =$	$-0,00003749$	$-0,00003639$	[Raie C].
—	3739	3629	[Raie D].
—	3648	3537	[Raie F].
—	3585	3473	[Raie H_γ].

[$t = 18^\circ,2$ et $99^\circ,4$].

PULFRICH (*Wied. Ann.*, t. XLV, p. 635; 1892).

V. — SYLVINE (KCl).

A. — Indices pour le spectre visible.

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	GRAILICH. (1).	TSCHERMAK. (2).	GROTH. (3).	STEFAN. $t = 20^\circ$ C. (4).	DUFET. $t = 22^\circ,75$. (5).	PULFRICH. $t = 19^\circ,6$. (6).	RUBENS. (7).
	μμ							
A....	760,5	"	"	"	1,48377	"	"	"
B......	686,9	1,4754	1,48609	"	1,48597	"	"	"
Li.....	670,8	"	"	1,4899	"	"	"	"
C.....	656,3	1,4767	1,48727	"	1,48713	"	1,48717	1,4868
(D_1D_2).	589,3	1,4825	1,49044	1,4930	1,49031	1,49019	1,49038	1,4900
E.....	527,0	1,4877	1,49463	"	1,49455	"	"	"
b_2.....	517,3	"	1,49546	"	"	"	"	"
F......	486,1	1,4903	1,49846	"	1,49830	"	1,49827	1,4981
H_γ....	434,1	"	"	"	"	"	1,50483	1,5048
G.....	430,9	1,5005	1,50572	"	1,50542	"	"	"
H.....	396,9	"	"	"	1,51061	"	"	"

B. — Spectre infra-rouge.

LONGUEURS d'onde.	RUBENS et SNOW. (7).	RUBENS. (8).	LONGUEURS. d'onde.	RUBENS et SNOW.	RUBENS.
μ			μ		
8,022	1,4681	//	2,005	1,4749	//
7,23	//	1,4653	1,781	1,4755	//
6,412	1,4693	//	1,603	1,4761	//
6,01	//	1,4682	1,584	//	1,4761
5,36	//	1,4695	1,458	1,4766	//
5,345	1,4701	//	1,337	1,4771	//
4,86	//	1,4705	1,234	1,4776	//
4,577	1,4708	//	1,145	1,4782	//
4,10	//	1,4716	1,070	1,4789	//
4,011	1,4712	//	1,003	1,4795	//
3,561	1,4717	//	0,944	1,4802	//
3,23	//	1,4727	0,940	//	1,4805
3,209	1,4722	//	0,893	1,4809	//
2,673	1,4732	//	0,845	1,4819	//
2,291	1,4742	//	0,802	1,4829	//
2,23	//	1,4745			

1. Grailich (*Kryst.-opt. Unters.*, p. 83; Wien, 1858).
2. Tschermak [*Sitzb. Akad. Wien*, t. LVIII (2), p. 144; 1868].
3. Groth (*Pogg. Ann.*, t. CXXXV, p. 666; 1868).
4. Stefan [*Sitzb. Akad. Wien*, t. LXIII (2), p. 239; 1871].
5. Dufet (*Bull. Soc. minér.*, t. XIV, p. 143; 1891).
6. Pulfrich (*Wied. Ann.*, t. XLV, p. 629; 1892).
7. Rubens et Snow (*Wied. Ann.*, t. XLVI, p. 538; 1892).
8. Rubens (*Wied. Ann.*, t. LIII, p. 273; 1894).

C. — Variation d'indice par la température.

RAIES.	$\frac{dn}{dt}$.		
B.....	—0,0000349		
D.....	346	$t = 21°$ à $94°$	(air froid).
F.....	346		

[Stefan (*Sitzb. Akad. Wien*, t. LXIII (2); 1871].

RAIES.	$\frac{dn}{dt}$.	
	Air froid.	Air chaud.
C.....	—0,00003681	—0,00003575
D.....	3641	3535
F.....	3605	3498
H_γ.....	3557	3449

(t = 19°,6 et 99°,4).

[Pulfrich (*Wied. Ann.*, t. XLV, p. 634; 1892)].

VI. — ALUN ALUMINO-POTASSIQUE.

$(SO^4)^4K^2Al^2 + 24H^2O$.

A. — Indice pour la raie (D_1D_2).

Observations ramenées à 20° (*voir* plus loin *Variation d'indice par la température*).

TEMPÉRATURE.	INDICE ramené à 20° C.	OBSERVATEURS.
12° ...	1,46012	Baille (*Ann. du Cons. des A. et M.*, t. VII; 1867).
21 ...	1,45602	Stefan [*Sitzb. Akad. Wien*, t. XLIII (2); 1871].
16 ...	1,45605	F. Kohlrausch (*Wied. Ann.*, t. IV; 1878).
14,5...	1,45638	Ch. Soret [*Arch. de Gen.* (3ᵉ pér.), t. XII; 1884].
20 ...	1,45622	Dufet (*Bull. Soc. minér.*, t. XIV; 1891).
13 ...	1,45606	Borel [*Arch. de Gen.* (3ᵉ pér.), t. XXXIV; 1895].

B. — Spectre visible.

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	GRAILICH. (1).	BAILLE. t=12°. (2).	STEFAN. t=21°. (3).	SORET. t=14°,5 env. (4).	MÜLHEIMS. (5).
A.....	μμ 760,5	"	"	1,45057	"	"
a.....	718,5	"	"	"	1,45226	1,45175
B.....	686,9	1,4511	"	1,45262	1,45303	1,45276
C.....	656,3	1,4524	1,45773	1,45359	1,45398	1,45371
D.....	589,3	1,4549	1,46022	1,45601	1,45645	1,45602
E.....	527,0	1,4583	"	1,45892	1,45934	1,45893
b_1.....	516,7	"	"	"	1,45996	"
F.....	486,1	1,4606	1,46583	1,46140	1,46181	1,45955
G.....	430,9	1,4650	"	1,46563	1,46609	1,46140
H.....	396,9	"	"	1,46907	"	"

C. — Spectre ultra-violet.

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	INDICE.	RAIES.	LONGUEURS d'onde.	INDICE.
	μμ			μμ	
Cd 9..	361,0	1,47436	Cd 18.	257,3	1,50514
Cd 10.	346,6	1,47691	Cd 23.	231,4	1,52209
Cd 11.	340,4	1,47814	Cd 24.	226,6	1,52615
Cd 12.	325,5	1,48145	Cd 25.	219,5	1,53280
Cd 17.	274,8	1,49675	Cd 26.	214,5	1,53825

$t = 13°$ (env.), $n_{(D)} = 1,45626$.

BOREL (6).

1. GRAILICH (*Kryst.-opt. Unters.*, p. 138; 1858, Wien).
2. BAILLE (*Ann. du Conserv. des A. et M.*, t. VII, p. 263; 1867).
3. STEFAN [*Sitzb. Akad. Wien*, t. LXIII (2), p. 242; 1871].
4. CH. SORET [*Arch. de Gen.* (3ᵉ pér.), t. XII, p. 572; 1884].
5. MÜLHEIMS (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 223; 1888).
6. BOREL [*Arch. de Gen.* (3ᵉ pér.), t. XXXIV, p. 154; 1895].

D. — Variation d'indice par la température.

RAIES.	$\frac{dn}{dt}$.	
C........	— 0,0000396	
D........	314	$t = 12°$ et $40°$ (air froid).
F........	129	

BAILLE (*Ann. du Conserv. des A. et M.*, t. VII; 1867).

D........ | — 0,00001345 | $t = 11°$ et $40°$ (air froid).

STEFAN [*Sitzb. Ak. Wien*, t. LXIII (2); 1871].

TABLE XII.

INDICES DE QUELQUES VERRES.

On s'est borné, dans cette Table, pour les déterminations d'indices des verres, à la température ordinaire et pour les radiations visibles, aux verres dont la composition chimique avait été déterminée. On n'a pas cru devoir rapporter les observations déjà anciennes et portant sur des verres qu'on ne trouve plus dans le commerce. Une exception a été faite pour les mesures dans le spectre ultra-violet.

Les indications bibliographiques se trouvent à la fin de la Table.

A. — Indices pour le spectre visible.

[VAN DER WILLIGEN.]

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	FLINT.				CROWN.	
		(MERZ). N° I. $t = 20°,0$. (1).	(HOFFMANN). N° I. $t = 22°,4$. (2).	(MERZ). N° V. $t = 23°,0$. (3).	(STEINHEIL). N° II. $t = 20°,2$. (4).	(MERZ). N° IV. $t = 26°,6$. (5).	(STEINHEIL). N° III. $t = 2[illegible]°,5$. (5).
	μμ						
(1ᵃ)........	763,1	1,73500	1,68995	1,62225	1,60184	1,52433	1,50990
A..........	760,5	1,73512	1,69002	1,62231	1,60198	1,52439	1,50994
a..........	718,5	1,73798	1,69241	1,62421	1,60365	1,52547	1,51092
B..........	686,9	1,74056	1,69459	1,62590	1,60523	1,52643	1,51178
C..........	656,3	1,74343	1,69694	1,62776	1,60694	1,52746	1,51273
α..........	627,8	1,74648	1,69951	1,62977	1,60872	″	1,51373
D_1..........	589,6	1,75143	1,70353	1,63295	1,61160	1,53032	1,51531
D_2..........	589,0	1,75153	1,70363	1,63301	1,61164		
E..........	527,0	1,76233	1,71245	1,63988	1,61777	1,53397	1,51857
b_1..........	518,4	1,76420	1,71398	1,64106	1,61882	1,53457	1,51912
b_2..........	517,3	1,76445	1,71417	1,64120	1,61895	1,53466	1,51921
b_3..........	517,0	1,76454	1,71426	1,64128	1,61901		
b_4..........	516,7	1,76457					
c..........	495,8	1,76966	1,71844	1,64451	1,62185	″	″
F..........	486,1	1,77230	1,72055	1,64616	1,62332	1,53717	1,52142
d..........	466,8	1,77823	1,72534	1,64980	1,62657	1,53905	1,52304
(36ᵝ)........	453,3	1,78309	1,72920	1,65279	1,62914	1,54050	1,52432
e..........	438,4	1,78886	1,73383	1,65632	1,63221	1,54222	″
G..........	430,9	1,79219	1,73648	1,65835	1,63400	1,54317	1,52669
g..........	422,7	1,79601	1,73951	1,66064	1,63597	1,54431	1,52769
h..........	410,2	1,80252	1,74471	1,66458	1,63940	1,54618	1,52931
H..........	396,9	″	1,75091	1,66930	″	1,54837	1,53124
K..........	393,4	″	″	1,67055	″	1,54903	1,53180

Composition d'après van Kerckhoff (6).

SiO^2.......	29,5	41,3	42,9	54,8	59,1	71,3
PbO.......	60,4	53,9	41,5	37,0	8,6	8,4
CaO.......	0,5	0,2	0,5	0,6	6,5	2,7
MgO.......	0,4	0,1	0,3	0,2	0,4	0 4
Fe^2O^3.......	0,7	0,6	1,0	0,7	0,7	1,1
Al^2O^3.......	0,9	0,7	0,7	0,4	0,3	0,3
K^2O.......	6,1	3,5	9,6	5,8	21,0	15,4
Na^2O.......	1,7	0,3	3,8	0,8	3,2	1,3
	100,2	100,6	100,3	100,3	99,8	100,9

1. *Arch. du Musée Teyler*, t. I, p. 70; 1867.
2. *Id.*, t. II, p. 190; 1869.
3. *Id.*, *id.*, p. 188.
4. *Arch. du Musée Teyler*, t. I, p. 70; 1867.
5. *Id.*, t. II, p. 195; 1869.
6. *Id.*, t. III, p. 117; 1871.

B. — Indices pour le spectre visible et le spectre ultra-violet.

[MASCART].

Flint lourd.

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	(GUINAND FEIL). $D^{16,3} = 3,5771$. $t = 26°,0$.	(FOIRET). $D^{16,1} = 3,5878$. $t = 31°,0$.	(ROSSETTE). $D^{16,2} = 3,6152$. $t = 30°,0$.	(CLÉMENT). $D^{17,0} = 3,5765$. $t = 18°$.
	μμ				
A......	760,5	1,60885	1,60629	1,60927	1,60464
B......	686,9	1,61223	1,60959	1,61268	1,60797
C......	656,3	1,61395	1,61130	1,61443	1,60969
D......	589,3	1,61875	1,61609	1,61929	1,61449
E......	527,0	1,62502	1,62226	1,62569	1,62077
b_1......	516,7	1,62629	1,62347	1,62706	1,62200
F......	486,1	1,63071	1,62784	1,63148	1,62645
G......	430,9	1,64168	1,63869	1,64269	1,63742
H......	396,9	1,65147	1,64823	1,65268	1,64714
L......	382,1	1,65681	1,65354	1,65817	"
M......	372,8	1,66083	1,65734	1,66211	1,65597
N......	358,1	"	1,66421	1,66921	1,66308
O......	344,1	"	1,67219	1,67733	1,67124

Flint léger.

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	(GUINAND FEIL). $D^{14,9} = 3,2395$. $t = 26°,0$.	(FOIRET). $D^{16,2} = 3,2294$. $t = 26°,5$.	(ROSSETTE). $D^{16} = 3,0166$. $t = 17°$.	(CHANCE). $D^{14,7} = 3,2133$. $t = 18°$.
	μμ				
A......	760,5	1,57829	1,57059	1,56290	1,56721
B......	686,9	1,58114	1,57340	1,56567	1,57012
C......	656,3	1,58261	1,57488	1,56711	1,57156
D......	589,3	1,58671	1,57886	1,57107	1,57560
E......	527,0	1,59197	1,58401	1,57624	1,58083
b_1......	516,7	1,59304	1,58505	1,57726	1,58175
F......	486,1	1,59673	1,58869	1,58078	1,58549
G......	430,9	1,60589	1,59761	1,58952	1,59445
H......	396,9	1,61390	1,60547	1,59727	1,60243
L......	382,1	1,62012	"	"	1,60682
M......	372,8	1,62138	1,61269	"	1,60987
N......	358,1	1,62707	1,61831	"	1,61537
O......	344,1	1,63341	1,62438	"	1,62165
P......	336,0	1,63754	1,63026	"	1,62568
Q......	328,7	1,64174	"	"	1,62994

Crown.

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	(GUINAND FEIL).		(FOIRET).		(ROSSETTE).		(CHANCE). $D^{14,7}=2,4797$. $t=17°,0$.
		Lourd. $D^{16,5}=2,5798$. $t=21°,5$.	Léger. $D^{16,8}=2,5505$. $t=22°,5$.	Lourd. $D^{16}=2,5546$. $t=17°$.	Léger. $D^{17}=2,5486$. $t=22°,5$.	Lourd. $D^{16,6}=2,5778$. $t=28°$.	Léger. $D^{18,5}=2,5135$. $t=27°$.	
A........	μμ 760,5	1,51912	1,51652	1,51994	1,51947	1,52814	1,51312	1,51051
B........	686,9	1,52107	1,51839	1,52183	1,52136	1,53011	1,51503	1,51196
C........	656,3	1,52206	1,51936	1,52280	1,52233	1,53113	1,51601	1,51284
D........	589,3	1,52472	1,52196	1,52536	1,52490	1,53386	1,51862	1,51566
E........	527,0	1,52815	1,52527	1,52866	1,52815	1,53735	1,52195	1,51883
b_4........	516,7	1,52880	1,52591	1,52929	1,52879	1,53801	1,52261	1,51945
F........	486,1	1,53111	1,52815	1,53149	1,53096	1,54037	1,52487	1,52167
G........	430,9	1,53665	1,53349	1,53676	1,53622	1,54607	1,53030	1,52684
H........	396,9	1,54140	1,53806	1,54126	1,54071	1,55093	1,53487	1,53102
L........	382,1	1,54389	1,54050	"	"	1,55349	"	"
M........	372,8	1,54563	1,54229	"	"	1,55531	1,53893	1,53500
N........	358,1	1,54880	1,54521	"	"	1,55853	1,54248	1,53809
O........	344,1	1,55227	1,54846	"	"	1,56198	"	1,54130
P........	336,0	1,55444	1,55048	"	"	1,56419	1,54717	"
Q........	328,7	1,55670	1,55252	"	"	1,56646	"	"

C. — Indices pour les spectres infra-rouge et ultra-violet.

(Verres de Schott à Iéna).

[RUBENS (Infra-rouge et observations entre ( ).]
[H. SIMON (Ultra-violet et spectre visible).]

FLINT TRÈS LOURD fortement coloré en jaune. S. 163.	FLINT LOURD un peu jaunâtre. O. 500.	
SiO^2.... 21,9	SiO^2... 29,26	Mn^2O^3. 0.04
PbO.... 78,0	PbO.. 67,5	As^2O^5.. 0,2
As^2O^5... 0,1	K^2O... 3,0	

LONGUEURS d'onde.	INDICES.	LONGUEURS d'onde.	INDICES.
2368 $\mu\mu$	1,8289	2316 $\mu\mu$	1,7070
1975	1,8337	1932	1,7110
1692	1,8381	1657	1,7144
1481	1,8418	1449	1,7176
1316	1,8446	1278	1,7200
1185	1,8483	1159	1,7227
1085	1,8515	1054	1,7250
978	1,8542	966	1,7274
912	1,8579	892	1,7303
846	1,8616	828	1,7329
790	1,8660	773	1,7359
K_α....... 768	1,86702	K_α..... 768	1,73530
740	" (1,8696)	724	" (1,7387)
C........ 656,3	1,87893 (1,8781)	C....... 656,3	1,74368 (1,7442)
D....... 589,3	1,88995 (1,8897)	D...... 589,3	1,75130 (1,7517)
Tl....... 535,0	1,90262	*Tl*....... 535,0	1,75995
"	"	Cd4.... 508,6	1,76539
F........ 486,1	1,91890 (1,9174)	F....... 486,1	1,77091 (1,7714)
"	"	Cd5.... 480,0	1,77256
"	"	Cd6.... 467,8	1,77609
H_γ....... 434,1	1,94493 (1,9414)	H_γ..... 434,1	1,78800 (1,7884)
		Cd9.... 361,0	1,83263
		Cd10... 346,6	1,84731
		Cd11... 340,4	1,85487

FLINT LOURD. O. 469.		FLINT LÉGER ordinaire. O. 451.	
SiO^2.... 40,0	Na^2O.... 0,5	SiO^2.... 53,7	Na^2O... 1,0
PbO.... 52,6	Mn^2O^3... 0,1	PbO... 36,0	Mn^2O^3. 0,06
K^2O.... 6,5	As^2O^5.... 0,3	K^2O.... 8,3	As^2O^5.. 0,3

LONGUEURS d'onde.	INDICES.	LONGUEURS d'onde.	INDICES.
2502 μμ	1,6122	2490 μμ	1,5430
2090	1,6160	2076	1,5477
1790	1,6194	1780	1,5514
1566	1,6225	1556	1,5540
1392	1,6248	1382	1,5561
1252	1,6269	1246	1,5580
1138	1,6286	1132	1,5594
1045	1,6306	1038	1,5608
965	1,6323	958	1,5623
896	1,6340	890	1,5638
836	1,6360	830	1,5652
784	1,6380	778	1,5665
K_α....... 768	1,63820	K_α.... 768	1,56669
C........ 656,3	1,64440 (1,6443)	C....... 656,3	1,57119 (1,5716)
D....... 589,3	1,64985 (1,6499)	D...... 589,3	1,57524 (1,5757)
Tl....... 535,0	1,65601	*Tl*...... 535,0	1,57973
Cd 4..... 508,6	1,65979	Cd 4.... 508,6	1,58247
F........ 486,1	1,66367 (1,6633)	F....... 486,1	1,58515 (1,5857)
Cd 5..... 480,0	1,66482	Cd 5.... 480,0	1,58594
Cd 6..... 467,8	1,66725	Cd 6.... 467,8	1,58772
H_γ...... 434,1	1,67561 (1,6755)	H_γ...... 434,1	1,59355 (1,5941)
Cd 9..... 361,0	1,70536	Cd 9.... 361,0	1,61388
Cd 10.... 346,6	1,71485	Cd 10... 346,6	1,62008
Cd 11.... 340,4	1,71968	Cd 11... 340,4	1,62320
Cd 12.... 326,0	1,73245	Cd 12... 326,0	1,63134
		Cd...... 313,3	1,64024
		Cd 13... 308,2	1,64453
		Cd 14... 298,0	1,65397

CROWN à grande dispersion. O. 1151.			CROWN DE BARYTE lourd. O. 1143.	
SiO^2.... 68,7	Na^2O... 15,7		SiO^2... 50 pour 100	
PbO.... 13,3	MnO^2.. 0,1		avec BaO, ZnO et alcalis	
ZnO.... 2,0	As^2O^5.. 0,2		(voisin de O.211, Pulfrich, p. 463).	

LONGUEURS d'onde.	INDICES.	LONGUEURS d'onde.	INDICES.
μμ 2120	1,4956	μμ 2113	1,5499
1820	1,4985	1811	1,5539
1593	1,5025	1584	1,5571
1415	1,5045	1406	1,5587
1275	1,5060	1267	1,5603
1160	1,5075	1150	1,5622
1063	1,5087	1055	1,5630
982	1,5098	975	1,5641
912	1,5110	905	1,5652
851	1.5121	845	1,5665
798	1,5132	791	1,5676
K_α....... 768	1,51368	K_α...... 768	1,56782
C........ 656,3	1,51712 (1,5176)	C...... 656,3	1,57120 (1,5714)
D........ 589,3	1,52002 (1,5202)	D...... 589,3	1,57422 (1,5744)
Tl....... 535,0	1,52327	*Tl*...... 535,0	1,57746
Cd 4..... 508,6	1,52525	Cd 4..... 508,6	1,57938
F........ 486,1	1,52715 (1,5276)	F....... 486,1	1,58126 (1,5810)
Cd 5..... 480,0	1,52782	Cd 5..... 480,0	1,58188
Cd 6..... 467,8	1,52903	Cd 6..... 467,8	1,58306
H_γ....... 434,1	1,53312 (1,5334)	H_γ....... 434,1	1,58710 (1,5869)
Cd 9..... 361,0	1,54664	Cd 9..... 361,0	1,60022
Cd 10.... 346,6	1,55068	Cd 10.. . 346,6	1,60399
Cd 11.... 340,4	1,55262	Cd 11.... 340,4	1,60583
Cd 12.... 326,0	1,55770	Cd 12.... 326,0	1,61045
Cd....... 313,3	1,56307	Cd.... . 313,3	1,61525
Cd 13.... 308,2	1,56558	Cd 13.... 308,2	1,61744
Cd 14.... 298,0	1,57093	Cd 14.... 298,0	1,62213
		Cd 15.... 288,0	1,62742
		Cd 16.... 283,7	1,62997

CROWN DE BARYTE léger. O. 1092.				CROWN BORIQUE. S. 204.
SiO^2....	65,4	ZnO....	2,0	Acide borique dominant, alcalis, alumine et un peu d'oxyde de plomb.
K^2O....	15,0	Mn^2O^3..	0,1	
Na^2O..	5,0	As^2O^3...	0,4	
BaO....	9,6	B^2O^3...	2,5	

	LONGUEURS d'onde.	INDICES.		LONGUEURS d'onde.	INDICES.
	μμ			μμ	
	2200	1,4944		1977	1,4851
	1832	1,4985		1695	1,4903
	1572	1,5010		1484	1,4937
	1375	1,5031		1320	1,4963
	1222	1,5046		1185	1,4981
	1100	1,5060		1080	1,4994
	1000	1,5073		990	1,5010
	917	1,5084		913	1,5023
	846	1,5097		847	1,5034
	786	1,5107		792	1,5046
K_α.....	768	1,51143	K_α......	768	1,50426
	″	″		741	″ (1,5056)
C........	656,3	1,51446 (1,5141)	C.......	656,3	1,50742 (1,5075)
D.......	589,3	1,51698 (1,5170)	D.......	589,3	1,51007 (1,5103)
Tl.......	535,0	1,51971	*Tl*......	535,0	1,51287
Cd4.....	508,6	1,52132	Cd4.....	508,6	1,51447
F........	486,1	1,52299 (1,5229)	F.......	486,1	1,51610 (1,5160)
Cd5.....	480,0	1,52354	Cd5.....	480,0	1,51662
Cd6......	467,8	1,52451	Cd6.....	467,8	1,51769
H_γ......	434,1	1,52788 (1,5276)	H_γ......	434,1	1,52092 (1,5212)
Cd9.....	361,0	1,53897	Cd9.....	361,0	1,53195
Cd10....	346,6	1,54215	Cd10....	346,6	1,53509
Cd11....	340,4	1,54369	Cd11....	340,4	1,53660
Cd12....	326,0	1,54755	Cd12....	326,0	1,54046
Cd.......	313,3	1,55159	Cd......	313,3	1,54444
Cd13....	308,2	1,55343	Cd13...	308,2	1,54625
Cd14....	298,0	1,55723	Cd14....	298,0	1,55005
Cd15....	288,0	1,56161	Cd15....	288,0	1,55437
Cd16....	283,7	1,56372	Cd16....	283,7	1,55648
Cd.......	276,3	1,56759	Cd......	276,3	1,56027

CROWN PHOSPHORIQUE MOYEN S. 179.

Acide phosphorique dominant.

BaO et Al^2O^3.

LONGUEURS d'onde.	INDICES.	LONGUEURS d'onde.		INDICES.	LONGUEURS d'onde.		INDICES.
μμ							
2020	1,5386	K_α....	768	1,55651	Cd 9..	361,0	1,58330
1732	1,5434	C.....	656,3	1,55957 (1,5587)	Cd 10.	346,6	1,58632
1515	1,5462	D.....	589,3	1,56207 (1,5620)	Cd 11.	340,4	1,58776
1364	1,5480	*Tl*.....	535,0	1,56476	Cd 12.	326,0	1,59138
1213	1,5495	Cd 4...	508,6	1,56643			
1100	1,5510	F......	486,1	1,56794 (1,5674)			
1010	1,5523	Cd 5...	480,0	1.56847			
933	1,5532	Cd 6...	467,8	1,56949			
867	1,5543	H_γ....	434,1	1,57273 (1,5727)			
810	1,5554						

CROWN DE BARYTE très lourd. O. 1452.		FLINT DE BARYTE. O. 1398.		CROWN DE BARYTE lourd. O. 1230.		CROWN DE SOUDE ET OX. DE PLOMB. O. 1250.	
		SiO^2 50 pour 100 env. avec BaO, PbO et alcalis.		Très voisin de O. 1143.		Très voisin de O. 1151.	
RAIES.	INDICES.	RAIES.	INDICES.	RAIES.	INDICES.	RAIES.	INDICES.
K_α......	1,60277	K_α.....	1,57508	K_α.....	1,56731	K_α.....	1,51410
C.......	1,60644	C.....	1,57934	C......	1,57073	C.....	1,51742
D......	1,60956	D......	1,58282	D......	1,57363	D......	1,52046
Tl......	1,61292	*Tl*.....	1,58689	*Tl*.....	1,57687	*Tl*.....	1,52363
Cd 4....	1,61504	Cd 4....	1,58941	Cd 4....	1,57883	Cd 4....	1,52567
F.....	1,61706	F.......	1,59178	F.......	1,58079	F......	1,52752
Cd 5....	1,61770	Cd 5....	1,59257	Cd 5....	1,58132	Cd 5....	1,52824
Cd 6....	1,61891	Cd 6....	1,59419	Cd 6....	1,58253	Cd 6....	1,52946
H_γ.....	1,62320	H_γ.....	1,59920	H_γ.....	1,58651	H_γ.....	1,53341
Cd 9....	1,63683	Cd 9....	1.61691	Cd 9...	1,59951	Cd 9....	1,54726
Cd 10...	1,64077	Cd 10...	1,62228	Cd 10...	1,60326	Cd 10...	1,55132
Cd 11...	1,64271	Cd 11...	1,62492	Cd 11...	1,60510	Cd 11...	1,55330
Cd 12...	1,64754	Cd 12...	1,63166	Cd 12..	1,60973	Cd 12...	1,55838
(313,3).	1,65254	(313,3).	1,63908	(313,3).	1,61446	(313,3).	1,56381
		Cd 13...	1,64258	Cd 13...	1,61664	Cd 13...	1,56632
				Cd 14..	6,62122	Cd 14...	1,57176
				Cd 15...	1,62642		
				Cd 16...	1,62893		

Flint très lourd.

[Très voisin de O. 500 (*voir* p. 453).]

LONGUEURS d'onde.	INDICES.	LONGUEURS d'onde.		INDICES.
μμ			μμ	
4120	1,6688		1216	1,7208
3830	1,6758		936	1,7276
3560	1,6821	$K\alpha_1$.	769,9	1,73500
3240	1,6885	C...	656,3	1,74349
2980	1,6934	D...	589,3	1,75109
2710	1,6980	*Tl*..	535,0	1,75975
2400	1,7029	F...	486,1	1,77066
2020	1,7086	H_γ..	434,1	1,78778
1625	1,7144	K_β..	404,4	1,80176

[RUBENS (*Wied. Ann.*, t. LIII, p. 273; 1894).]

D. — Indices (spectre visible) et variation par la température.

[Baille].

RAIES.	LONGUEURS d'onde	FLINT lourd de Faraday.	FLINT anglais (Chance).	FLINT ordinaire.	FLINT léger.	CROWN ordinaire.	CROWN de zinc.	CROWN le même refoulé.	CROWN chargé de silice.
	μμ								
Li....	670,8	1,67444	″	1,60897	1,58304	1,52300	1,51894	″	″
C.....	656,3	1,67517	1,64566	1,60964	1,58580	1,52583	1,52110	1,51934	1,51500
D.....	589,3	1,68146	1,65128	1,61445	1,58784	1,52822	1,52198	1,52234	1,51754
F.....	486,1	1,69823	1,66508	1,62605	1,59924	1,53466	1,53099	1,52794	1,52360
		($t = 10°$)	($t = 12°$)	($t = 12°$)	($t = 10°$)	($t = 10°$)	($t = 12°$)	($t = 9°$)	($t = 8°$)

$\frac{dn}{dt}$ *pour l'air froid* [$t = 10°$ à $100°$].

Li....	$+0,0^5448$	″	$+0,0^5270$	$+0,0^5075$	$-0,0^5002$	$-0,0^5001$	″	″
C.....	+ 453	$+0,0^5340$	+ 277	+ 093	0	0	$+0,0^5000_5$	$+0,0^5064$
D.....	+ 501	+ 373	+ 325	+ 107	$+0,0^5001$	$+0,0^5002$	+ 1_5	+ 83
F.....	+ 636	+ 453	+ 442	+ 187	+ 005	+ 006	+ 3	+ 124

[MÜLLER].

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	CROWN. I. D = 2,819.	CROWN. II. D = 2,522.	FLINT. I. D = 3,855.	FLINT. II. D = 3,642.	FLINT. III. D = 3,218.
B......	μμ 686,9	1,51414	1,51258	1,64382	1,61790	1,57439
C......	656,3	1,51510	1,51356	1,64579	1,61967	1,57586
D......	589,3	1,51768	1,51515	1,65124	1,62455	1,57989
b_1......	518,4	1,52151	1,52001	1,65969	1,63207	1,58604
F......	486,1	1,52383	1,52235	1,66500	1,63677	1,58987
H_γ.....	434,1	1,52879	1,52737	1,67680	1,64716	1,59826
h......	410,2	1,53177	1,53039	1,68423	1,65366	1,60346
H......	396,9	1,53370	1,53235	″	1,65796	1,60690
		(t = 10°)	(t = 10°)	(t = 10°)	(t = 10°)	(t = 10°)

$\frac{dn}{dt}$ [t = 0° à 25°].

RAIES.	AIR froid.	AIR chaud.	AIR froid.	AIR chaud.	AIR froid.	AIR chaud.	AIR froid.	AIR chaud.	AIR froid.	AIR chaud.
B......	—0,0^{5}173	—0,0^{5}022	—0,0^{5}195	—0,0^{5}043	+0,0^{5}311	+0,0^{5}474	+0,0^{5}394	+0,0^{5}557	+0,0^{5}166	+0,0^{5}324
C......	— 192	— 040	— 185	— 033	322	486	434	597	174	333
D......	— 173	— 021	— 136	+ 017	331	495	437	600	164	323
b_1......	— 146	+ 006	— 099	+ 054	445	610	521	685	283	443
F......	— 081	+ 071	— 105	+ 048	488	653	574	739	279	439
H_γ.....	— 047	+ 107	— 072	+ 082	616	783	743	909	399	560
h......	— 031	+ 123	— 011	+ 143	694	861	759	925	475	636
H......	+ 023	+ 177	+ 017	+ 171	″	″	906	0,0^{4}1073	418	580

[Vogel.]

Verre blanc.

	INDICE. $t=12°$.	$\frac{dn}{dt}$ (¹) [air chaud]. $t=12°$ à $260°$.	
C....	1,60920	$+0,0^5 239$	$+0,0^7 142\,t$
D...	1,61399	274	132
F....	1,62601	316	183
H_γ....	1,63603	440	143

Flint lourd verdâtre.

	$t=20°$.	$t=20°$ à $257°$.		
C....	1,75177	$+0,0^5 721$	$-0,0^7 154\,t$	$+0,0^{10} 409\,t^2$
D...	1,75968	583	− 002	+ 119
F....	1,78018	451	+ 341	− 628
H_γ....	1,78915	661	+ 396	− 761

(¹) Calculé d'après les expériences directes; les nombres donnés par l'auteur se rapportent au vide et ont été calculés en extrapolant, jusqu'à 260°, la formule de Mascart pour l'indice de l'air.

[PULFRICH].

ESPÈCE DE VERRE.	DÉSIGNATION commerciale.	COMPOSITION.		RAIES.	INDICE.	TEMPÉ-RATURE.	$\left(\frac{dn}{dt}\right)$. Air chaud.	Air froid.	TEMPÉ-RATURE.
Flint de silice (très dense).	S.57	SiO^2	18	C	1,94915	18°,5	+ $0,0^41336$	+ $0,0^41204$	18°,5
		PbO	82	D	1,96251		1588	1449	à 99°,2
		[approché]		F	1,99792		2231	2090	
				H_ϵ	2,03027		2954	2810	
Flint de silice (dense).	O.165	SiO^2	28,36	C	1,74683	15°,8	+ $0,0^40829$	+ $0,0^40700$	13°,8
		PbO	69,00	D	1,75451		0906	0775	à 99°,6
		K^2O	2,50	F	1,77421		1182	1051	
		Mn^2O^3	0,04	H_γ	1,79141		1443	1311	
		As^2O^5	0,10						
Flint de silice (ordinaire).	O.544	SiO^2	45,83	C	1,60521	11°,1	+ $0,0^5360$	+ $0,0^5244$	11°,1
		PbO	45,20	D	1,61293		397	281	à 99°,1
		K^2O	8,00	F	1,62473		506	389	
		Na^2O	0,50	H_γ	1,63477		621	593	
		Mn^2O^3	0,07				$\left[\left(\frac{dn}{dt}\right)_t = \left(\frac{dn}{dt}\right)_0 + 0,0^723\,t\right]$		
		As^2O^5	0,40						
Flint de silice (léger).	O.154	SiO^2	54,22	C	1,56721	17°,9	+ $0,0^5336$	+ $0,0^5225$	17°,9
		B^2O^3	1,50	D	1,57103		372	261	à 99°,2
		PbO	33,00	F	1,58045		446	334	
		K^2O	8,00	H_γ	1,58834		520	407	
		Na^2O	3,00						
		Mn^2O^3	0,08						
		As^2O^5	0,20						

ESPÈCE DE VERRE.	DÉSIGNATION commerciale.	COMPOSITION.		RAIES.	INDICE.	TEMPÉRATURE.	$\left(\frac{dn}{dt}\right)$. Air chaud.	$\left(\frac{dn}{dt}\right)$. Air froid.	TEMPÉRATURE.
Flint borosilicique (léger).	O.658	SiO^2	32,7	C	1,54205	19°,3	+ $0{,}0^5376$	+ $0{,}0^5267$	19°,3 à 99°,2
		B^2O^3	31	D	1,54525		408	299	
		PbO	25	F	1,55289		466	356	
		Alcalis et Al^2O^3	11,3	H_γ	1,55911		520	410	
Flint de baryte (léger).	O.527	SiO^2	51,6	C	1,56846	17°,5	+ $0{,}0^5103$	— $0{,}0^5008$	17°,5 à 99°,2
		PbO	10,0	D	1,57175		125	014	
		BaO	20,0	F	1,57976		192	080	
		ZnO	7,0	H_γ	1,58634		250	137	
		Alcalis	11,4						
Crown siliceux de baryte (lourd).	O.211	SiO^2	48,7	C	1,56974	16°,6	+ $0{,}0^5132$	+ $0{,}0^5021$	16°,6 à 99°,1
		BaO	29,0	D	1,57269		151	040	
		ZnO	10,3	F	1,57962		215	103	
		Alcalis et B^2O^3	12,0	H_γ	1,58522		255	142	
Crown de silice (ordinaire).	O.1022	SiO^2	65,4	C	1,51483	19°,0	— $0{,}0^5020$	— $0{,}0^5129$	19°,0 à 99°,7
		B^2O^3	2,5	D	1,51734		+ 004	— 105	
		K^2O	15,0	F	1,52340		+ 050	— 060	
		Na^2O	5,0	H_γ	1,52815		+ 101	— 010	
		BaO	9,6						
		ZnO	2,0						
		Mn^2O^3	0,1						
		As^2O^5	0,4						

ESPÈCE DE VERRE.	DÉSIGNATION commerciale.	COMPOSITION.		RAIES.	INDICE.	TEMPÉRATURE.	$\left(\frac{dn}{dt}\right)$. Air chaud.	$\left(\frac{dn}{dt}\right)$. Air froid.	TEMPÉRATURE.
Crown borique (léger).	S.205	B^2O^3	69	C	1,50499	20°,5	$+ 0,0^5040$	$- 0,0^5066$	20°,5 à 99°,5
		Al^2O^3	18	D	1,50754		033	074	
		Na^2O .... }	13	F	1,51337		075	033	
		BaO .... }		H_γ	1,51796		106	003	
		As^2O^5	traces						
Crown borosilicique.	O.627	SiO^2	68,24	C	1,51035	5°,8	$+ 0,0^5119$	$+ 0,0^5065$	5°,8 à 99°,9
		B^2O^3	10,00	D	1,51276		137	105	
		K^2O	9,50	F	1,51840		178	130	
		Na^2O	10,00	H_γ	1,52289		213	175	
		ZnO	2,00				$\left(\frac{dn}{dt}\right)_t = \left(\frac{dn}{dt}\right)_0 + 0,0^88\,t$		
		Mn^2O^3	0,07						
		As^2O^5	0,20						
Crown phosphorique avec didyme.	S.40	P^2O^5	59,5	C	1,55940	21°,0	$- 0,0^5204$	$- 0,0^5314$	21°,0 à 99°,6
		BaO	28,0	D	1,56193		194	305	
		DiO	3,0	F	1,56785		134	246	
		B^2O^3 .... }	9,5	H_γ	1,57254		124	237	
		As^2O^5 ...... }							
Crown phosphorique (léger).	O.225	P^2O^5	70,5	C	1,51379	16°,6	$- 0,0^5093$	$- 0,0^5202$	16°,6 à 99°,7
		K^2O	12,0	D	1,51598		080	190	
		Al^2O^3	10,0	F	1,52113		057	168	
		MgO .... }		H_γ	1,52515		031	142	
		B^2O^3 ...... }	7,5						
		As^2O^5 ...... }							

E. — Indications bibliographiques.

BAILLE (*Ann. du Conserv. des Arts et Mét.*, t. VII, pp. 184-283; 1867).
MASCART [*Ann. de Ch. et de Phys.* (3e s.). t. XIV, p. 149; 1868].
MÜLLER (*Publ. d. Astroph. Obs. Potsdam*, t. IV; 1885).
PULFRICH (*Wied. Ann.*, t. XLV, pp. 627-635; 1892).
RUBENS (*Wied. Ann.*, t. XLV, p 251; 1892).
SIMON (*Wied. Ann.*, t. LIII, p. 553; 1894).
VOGEL (*Wied. Ann.*, t. XXV, p. 87; 1885).
VAN DER WILLIGEN (*Arch. Mus. Teyler*, t. II et III; 1867 et 1869).

TABLE XIII.

PROPRIÉTÉS OPTIQUES DES SOLIDES INORGANIQUES.

Explication générale pour les Tables XIII et XIV.

Dans les Tables qui suivent se trouvent rapportées, d'une manière aussi complète que possible, les propriétés optiques des corps solides. On a mentionné, parmi les corps amorphes, cubiques ou uniaxes, ceux dont l'indice avait été déterminé; on n'a pas pensé que, pour les corps uniaxes, l'indication du signe optique seul soit un caractère assez important pour autoriser une augmentation relativement considérable de la Table. Parmi les corps biaxes, se trouvent relatés ceux pour lesquels on connaît au moins l'angle des axes optiques.

I. La première colonne contient le nom et la formule.

II. Les deux suivantes les renseignements cristallographiques; le système cristallin est indiqué par les signes suivants :

Système	cubique.....................	C
»	quadratique.................	Q
»	hexagonal..................	H
»	rhomboédrique.............	R
»	orthorhombique............	O
»	monoclinique	M
»	triclinique..................	T

les axes sont supposés menés à partir du centre du cristal

a	vers la partie	antérieure,
b	»	droite,
c	»	supérieure,

la colonne intitulée *paramètres* contient :

A. Pour les systèmes quadratique, hexagonal et rhomboédrique, le rapport de l'axe vertical à l'axe horizontal) pour le dernier système, on déduit de ce rapport $\frac{c}{a}$ l'angle φ du rhomboèdre par la formule connue $\operatorname{tang}^2 \frac{\varphi}{2} = \frac{1}{3} + \frac{a^2}{c^2}\Big)$.

B. Pour les systèmes orthorhombique et monoclinique, les rapports $\frac{a}{b}$ et $\frac{c}{b}$, plus, pour le dernier système, l'angle β de la diagonale inclinée (axe a) avec la hauteur (axe c).

C. Pour le système triclinique, les rapports $\frac{a}{b}$ et $\frac{c}{b}$ et les angles que font les directions positives des axes $\left(\alpha = \widehat{bc},\ \beta = \widehat{ca},\ \gamma = \widehat{ab}\right)$.

III. L'orientation optique est donnée par la position de la bissectrice aiguë et de la bissectrice obtuse. Dans le système orthorhombique, on donne les axes parallèles aux bissectrices. Dans le système monoclinique, la position d'une bissectrice placée dans le plan de symétrie est donnée par l'angle qu'elle fait avec l'axe vertical, compté de 0° à 180°, de la partie positive de l'axe vertical vers la partie positive de la diagonale inclinée. Une bissectrice parallèle à l'axe de symétrie b est indiquée par le symbole b.

Dans le système triclinique, l'orientation optique est indiquée d'une manière explicite.

IV. L'angle des axes intérieurs est donné sous le signe 2V, l'angle extérieur dans l'air sous le signe 2E, l'angle dans un liquide (généralement l'huile) sous le signe 2H. Autant que possible, l'indice du liquide employé sera donné. Lorsque ce renseignement manquera, il suffira d'admettre pour l'indice du liquide employé $n_D = 1,47$.

V. Dans les colonnes suivantes sont relatés les indices observés. Dans le cas général, les trois indices principaux sont donnés dans l'ordre (n_g) *maximum*, (n_m) *moyen*, (n_p) *minimum*. Pour les corps uniaxes, deux colonnes sont réunies en une seule (*indice ordinaire*).

VI. Enfin, la colonne marquée *Observateurs* donne les indications bibliographiques nécessaires, soit pour l'orientation optique et l'angle des axes, soit pour les indices principaux.

Note spéciale à la Table XIII.

Cette Table est divisée en deux parties. La première (A) contient les minéraux rangés par ordre alphabétique, sous leur nom minéralogique le plus habituel. On a cependant réuni les minéraux formant les grands groupes naturels, amphiboles, pyroxènes, grenats, feldspaths, micas. Des renvois l'indiquent dans le texte.

La seconde (B) contient les autres solides inorganiques. Les sels sont rangés sous le nom de l'acide. Il y a été fait une exception pour les aluns, qui sont placés sous ce dernier nom.

PROPRIÉTÉS OPTIQUES DES SOLIDES INORGANIQUES.

A. — Minéraux.

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Actinote. *Voir* **Amphibole.**												
Adamine. $ZnAs^2O^8 + H^2O$.	O	0,9733 0,7158	+	*b*	*a*	2V 87°34′ 89°16′	rouge bleu					DES CLOIZEAUX (*Sav. Étr.*, t. XVIII, p. 536; 1867).
Adélite. $MgCaHAsO^5$ $= AsO^4 \langle MgOH, Ca$ (de Jakobsberg).	M	1,0989 1,5642 $\beta = 106°45'$	+	*c* 38°45′	*c* 128°45′	2H 58°47′ [n_a = 1,6703]	D					SJÖGREN (*Bull. of Geol. Inst. of Upsala*, t. I, p. 1, 1892).
Aegyrine. $Na^2(Ca.Mg.Fe)^2Fe^2(SiO^3)^6$ (*Voir* la suite au verso.)	M	1,0975 0,6009 $\beta = 106°51'$	—	*c* 3°	*c* 93°	2V 63°28′ $\rho > v$	D					BRÖGGER [*Gr. Zeits.*, t. XVI (2ᵉ P.), p. 328; 1890].

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
(*de Langesundfjord*).				c 3°30′	c 93°30′	2V 62°35′	éosine λ=650	1,8054	1,7929	1,7590	éosine	WÜLFING (*Hab.-Schrift d. Univ. Tübingen*; 1891).
				4° 0′	94° 0′	62°13′	D	1,8126	1,7990	1,7630	D	
				4°58′	94°58′	61°44′	*Tl*	1,8238	1,8096	1,7714	*Tl*	
Agate. SiO^2									1,537		rouge	DES CLOIZEAUX (*Man. de Min.*, t. I, p. 20; 1862).
									1,540		D	KOHLRAUSCH (*Wied. Ann.*, t. IV, p. 1; 1878).
Albite. *Voir* **Feldspaths.**												
Allaktite. $Mn^3O^6(AsO)^2.4MnO^2H^2$	M	0,6127	—	c 130°48′	c 40°48′	2V 10°12′	*Li*		1,778		rouge	KRENNER (*Gr. Zeits.*, t. X, p. 83; 1885) (*axes*).
		0,3338				7°34′	D		1,786		jaune	SJÖGREN (*Gr. Zeits.*, t. X, p. 120; 1885) (*indice*).
		β = 95°44′				0°	*Tl*		1,795		violet	
					b	9°30′	bleu					
Almandin. *Voir* **Grenats.**												
Alstonite. $(CO^3)^2BaCa$	O	0,564	—	c	b	2E 9°50′ (17°C)	rouge					DES CLOIZEAUX (*Sav. Étr.*, t. XVIII, p. 538; 1867).
		0,714				11°10′ (141°C)						
								1,673 $\left[\frac{n_g + n_m}{2}\right]$		1,5255	D	MALLARD (*Bull. Soc. minér.*, t. XVIII, p. 10; 1895).

Alunite. $K^2Al^2(SO^4)^4 + 2H^6Al^2O^6$	R	1,252						1,592		1,572	D	Michel Lévy et Lacroix (*Minér. des roches*, p. 140; 1888).
Alurgite. $HR^2(AlOH)AlSi^4O^{12}$ [R = K.Na.MgOH]	M	?		pl. des axes g^1	″	2E 56°5 à 57°						Penfield (*Amer. J. of. Sc.*, t. XLVI, p. 288; 1893)
Amarantite. $S^2O^9Fe^2 + 7H^2O$	T	0,7691 0,5738 α = 95°38′ β = 90°24′ γ = 97°13′		peu incl. sur norm. à h' (100). [trace du pl. des axes sur h' 38° avec *a*]	″	2E 59°3′ 63°3′	*Li* D					Penfield (*Amer. J. of. Sc.*, t. XL, p. 199; 1890).
Amblygonite. $2P^2O^8Al^2 + 3(Li.Na)Fl$ (de Montebras).	T	0,245 0,461 α = 69° 9′ β = 97°46′ γ = 88°56′	—	presque parall. à l'arête (001)(1$\bar{1}$0)	[pl. des axes 12°½ avec (1$\bar{1}$0) 67° avec (001)]	2V 50° à 55° ρ > υ	D		1,594		D	Des Cloizeaux [*Ann. de Ch. et de Phys.* (4ᵉ s.), t. XXVII, p. 396; 1872].
								1,597	1,593	1,578	D	Michel Lévy et Lacroix (*Minér. des roches*, p. 140; 1888).
Amphiboles. I. *Amphiboles rhombiques.* A. — Anthophyllite. $MgSiO^3$ (de Kongsberg).	O	0,52 ?		*c*	*a*	2V 83°48′ 83°54′ 84°14′	rouge jaune bleu		1,635 1,637 1,643		rouge jaune bleu	Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 541; 1867).
						(variable)		1,657	1,642	1,633	D	Michel Lévy et Lacroix (*Minér. des roches*, p. 149; 1888).
Id. [de Franklin (N.-Car.)] (*Voir* la suite au verso.)			+ — —	*c* *a* *a*	*a* *c* *c*	2V 89°56′ 88°46′ 87°28′	*Li* D *Tl*	1,6404	1,6301	1,6288	D	Penfield (*Amer. J. of. Sc.*, t. XL, p. 394; 1890).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
B. — Gédrite. $Na^2Mg^6Al^4Si^7O^{21}$? (de Fiskernäs).	O	0,5229 ?	—	*a*	*c*	2V 78°33' ρ > v	rouge	1,644	1,636	1,623	rouge	USSING (*Gr. Zeits.*, t. XV, p. 310; 1889).
II. *Amphiboles* (*propr. dites*). A. — Amphibole-anthophyllite. (Mg Fe) Si O^3 (0,66 Mg 0,34 Fe), (de Kongsberg).	M	0,55 0,29 β = 105°	−	*c* 165°½	*c* 75°½	2V 77°52' ρ < v	rouge		1,638		rouge	DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 624; 1867).
B. — Trémolite. Ca $Mg^3Si^4O^{12}$ grise (du Saint-Gothard).	M	0,5481 0,2937 β = 104°58'	−	*c* 75°	*c* 165°	2V 87°27' 87°31'	rouge jaune		1,620 1,622		rouge jaune	DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 690; 1867).
								1,635	1,623	1,609	D	MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. des roches*, p. 114; 1888).
(de Skutterud).				*c* 74°	*c* 166°	81°22'	D	1,6340	1,6233	1,6065	D	PENFIELD *in* ROSENBUSCH (*Mik. Physiogr.* (3ᵉ éd.), p. 547; 1892).
blanche (de Gouverneur).								1,6239	1,6125	1,5987	D	ZIMÁNYI (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 345; 1894).
grise (de Felsö-Sebes).								1,6266	1,6144	1,5996	D	
vert d'herbe (de Nordmarken). (0,94 Mg, 0,06 Fe)			+	*c* 162°42'	*c* 72°42'	2V 84° 9'	D		1,616 1,618 1,620		*Li* D *Tl*	FLINK (*Bih. till Sv. Vet. Ak. Handl.*, t. XIII (2), p. 80; 1887).

C. — Actinote. $Ca(FeMg)^3Si^4O^{12}$ (de Zillerthal).	M	0,5481 0,2937 β = 104°58′	—	c 75°	c 165°	2V 80° ρ > ν	D	1,636	1,627	1,611	D	Michel Lévy et Lacroix (*Minér. des roches*, p. 144; 1888).
								1,6387	1,6270	1,6116	D	Zimányi (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 346; 1894).
Id. (de Fahlun).			—	c 75°	c 165°			1,6284	1,6162	1,6004	D	
Id. vert foncé (de Kafveltorp).			+	c 165°	c 75°			1,6561	1,6431	1,6398	D	
D. — Richtérite. $(MnFeMg)^3CaSi^4O^{12}$	M	0,548 0,294 β = 105°	—	c 70°	c 160°	2V 80°	D	1,64	1,63	1,62	D	Michel Lévy et Lacroix *Minér. des roches*, p. 145; 1888).
E. — Hornblende. $(CaMgFe)SiO^3 + p(FeAl)^2O^3$ $p = 0,1$ à $0,3$ (de Wolfsberg).	M	0,5481 0,2937 β = 104°58′	—	c 88° 20′	c 178° 20′	2V 79°24′	rouge		1,71		rouge	Tschermak (*Tsch. Mitth.*, t. I, p. 39; 1871).
(de Krajerö).			—	c 75° à 68°	c 165° à 158°	2V 84° ρ < ν	D	1,653	1,642	1,629	D	Michel Lévy et Lacroix (*Minér. des roches*, p. 146; 1888).
H. ferrifère (Bohême).			—	c 90° à 80°	c 180° à 170°	2V 80°	D	1,752	1,725	1,680	D	
Horn. (de Volpersdorf).			+	c 160° 7′	c 70° 7′	2V 85° 4′	rouge		1,642		rouge	Tschermak (*loc. cit.*).
Id. ferrifère. (d'Aranyer Berg).			+	c 142°48′	c 52°48′	2E 67°37′ ρ > ν	D					Franzenau (*Gr. Zeits.*, t. VIII, p. 575; 1884).

(*Voir* la suite au verso.)

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
H. var. Pargasite. 3 pour 100 FeO, 10 pour 100 Al^2O^3.			+	c 162°	72°	2E 97° 98°	rouge vert					DES CLOIZEAUX (*Man. de Minér.*, t. I, p. 86; 1862).
			−	c 162°	c 72°	2V 59°	rouge					TSCHERMAK (*loc. cit.*).
								1,632	1,620	1,613	D	MICHEL LÉVY et LACROIX (*loc. cit.*).
								1,635	1,620	1,616	D	ZIMÁNYI (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 347; 1892).
Horn. (artificielle). $(CaFeMg)SiO^3$ $+p(FeAl)^2O^3$ $p=0,2$ (0,72 Mg, 0,28 Fe).			−	c 72° 4′	c 162° 4′	2V 82°						DE KROUTSCHOFF (*C. R.*, t. CXII, p. 677; 1891).
Amphigène. $K^2Al^2Si^4O^{12}$	C? ps. c. prob. tricl.		+	(anomalies optiques)				1,509	1,508	"	D	DES CLOIZEAUX (*Man. de Min.*, t. II, p. XXXIV; 1872).
(du Vésuve).									1,5086 (Moy.)		D	ZIMÁNYI (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 337; 1894).
Analcime. $H^4(Na^2Ca)Al^2Si^4O^{14}$	C								1,4874		rouge	DES CLOIZEAUX (*Sav. Étr.*, t. XVIII, p. 515; 1867).
(de l'Etna). (de l'île de Kerguelen).									1,4881 1,4861		D D	ZIMÁNYI (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 329; 1894).

Anatase. TiO^2	Q	3,5543						2,5112 2,5354 " [t = 16°]	2,4760 2,4959 2,5126		B D E	Schrauf (*Sitz. Akad. Wien*, t. XLII, p. 113; 1860).
(de Binnenthal).								2,5183 2,5618 2,6066	2,4523 2,4886 2,5262		*Li* D *Tl*	Wülfing *in* Rosenbusch (*Mikr. Physiogr.*, 3e éd., p. 350; 1892).
Andalousite Al^2SiO^5 (du Brésil).	O	0,9861 0,7024	—	*c*	*b*	2V 84°30′	rouge	1,643	1,638	1,632	rouge	Des Cloizeaux (*Man. de Min.*, t. I, p. 174; 1862).
Andésine. *Voir* **Feldspaths.**												
Angléaite. SO^4Pb (de Monte Poni). [*voir* Table XV pour var. d'ind. par température].	O	0,7864 1,2919	—	*a*	*c*	2V 66°45′ 66°47′	rouge jaune	1,8924 1,8970	1,8795 1,8830	1,8740 1,8770	rouge jaune	Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, pp. 540 et 714; 1867).
						2V 75°24′ [t = 20°]	D	1,88630 1,89365 1,91263	1,87502 1,88226 1,90097 [t = 20°]	1,86981 1,87709 1,89549	C D F	Arzruni (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 188; 1877).
								1,8939	1,8823	1,8773	D	Ramsay (*Gr. Zeits.*, t. XII, p. 217; 1887).
								1,89286	1,88226	1,87695	D	Birn (*N. Jahrb. f. Min.*, Beil-B. V, p. 47; 1887).
Anhydrite SO^4Ca (de Hallein). (*Voir* la suite au verso.)	O	0,893 1,001	—	*a*	*b*	2V 43°49′	D	1,61362	1,57553 [t=19°,4]	1,56962	D	Danker (*N. Jahrb. f. Min.*, Beil-B. IV, p. 241; 1885).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	obtuse	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
(de Stassfurt).						2 V 43°11′½	B	1,60956	1,57198	1,56628	B	MÜLHEIMS (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 228; 1888).
						43°24′	C	1,61056	1,57295	1,56722	C	
						43°41′	D	1,61300	1,57518	1,56933	D	
						44° 4′	E	1,61619	1,57822	1,57224	E	
						"		1,61680	1,57884	1,57282	b_4	
						44°26′	F	1,61874	1,58079	1,57472	F	
(de Berchtesgaden).						2 E 70°53′	*Li*					ZIMÁNYI (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 341; 1894).
						71°39′	D	1,6138	1,5757	1,5700	D	
						72° 6′	*Tl*					

Anorthite, Anorthose. *Voir* **Felsdspaths.**

Anthophyllite. *Voir* **Amphiboles.**

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	obtuse	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Antigorite $Mg^3Si^2O^7+3H^2O$ (d'Antigorio).	O	?	—	?	?	2 V 22°54′	rouge	1,571	1,570	1,560	D	DES CLOIZEAUX (*Man.*, t. I, p. 110) (*axes*). MICHEL LÉVY et LACROIX (*Min. des roches*, p. 279; 1888) (*indices*).
						36°26′	blanc					
Apatite. $Ca^5P^3O^{12}(ClFl)$ (de Zillerthal).	H	1,7348	—					1,64607		1,64172	D	HEUSSER (*Pogg. Ann.*, t. LXXXVII, p. 454; 1852).
								1,64998		1,64543	E	
								1,65332		1,64867	F	
								1,65953		1,65468	G	
								(t = 21°)				
(d'Espagne).								1,6346		1,6305	B	SCHRAUF (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XLII, p. 113; 1860).
								1,6390		1,6345	D	
								1,6432		1,6382	E	

(de Jumilla).									1,6388	1,6346	D	LATTERMANN *in* ROSENBUSCH (*Mik. Phys.*, p. 409; 1892).
(de Jumilla) (de Sulzbachthal). incolore (du Tyrol).									1,637 1,6355 1,6449	1,633 1,6329 1,6405	D D D	ZIMÀNYI (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 332; 1894).
Aphanèse. $AsO^3(CuOH)^3$	M	1,914 1,578 β = 100°42′	−	c 10°40	c 100°40	2E 135° 163° (app.)	vert bleu					DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 628; 1867).
Apophyllite. $(K^2H^2)^2CaSi^2O^7$ (de Naalsöe).	Q (an. opt.)	1,770	+					1,5331	1,5317		rouge	DES CLOIZEAUX (*Man. de Min.*, t. I, p. 126; 1862).
(de Poonah).								1,5369	1,5343		D	F. KOHLRAUSCH (*Wied. Ann.*, t. IV, p. 1; 1878).
(d'Andréasberg).								1,5332 1,5356	1,5309 1,5337		*Li* D	LÜDECKE (*Kryst. Beob.* Halle, 1878) (*Gr. Zeits.*, t. IV, p. 626).
(d'Hestoë).								1,5414	1,5331		D	
(de Radauthal).								1,5368	1,5356		D	
(du Tyrol).								1,5369 1,5404 1,5429	1,5340 1,5379 1,5405		*Li* D *Tl*	PULFRICH (*Wied. Ann.*, t. XXX, p. 499; 1887.
(de Poonah). (de Seisser Alp). rose (d'Andréasberg).								1,5369 1,5368 1,5365	1,5343 1,5340 1,5346		D D D	ZIMÀNYI (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 336; 1894).
[de Collo (Algérie)].								1,5343 1,5368	1,5328 1,5347		*Li* D	GENTIL (*Bull. Soc. minér.*, t. XVII, p. 16; 1894).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Aragonite.	O	0,6216	—	*c*	*b*	2V 18° 5′23″	B	1,68061	1,67631	1,52749	B	Rudberg (*Pogg. Ann.*, t. XVII, p. 1; 1829) (*indices*).
CO^3Ca		0,7203				6′55″	C	1,68203	1,67779	1,52820	C	
(*Voir* Table XV pour la						11′ 7″	D	1,68589	1,68157	1,53013	D	Kirchhoff (*Pogg. Ann.*, t. CVIII, p. 567; 1859) (*axes*).
variation d'indice par la						16′45″	E	1,69084	1,68634	1,53264	E	
tempér.)						22′14″	F	1,69515	1,69053	1,53479	F	
						31′30″	G	1,70318	1,69836	1,53882	G	
						40′20″	H	1,71011	1,70509	1,54226	H	
						[$t = 25°$]			[$t = 18°$]			
								1,68580	1,68132	1,53013	D	Glazebrook (*Phil. Trans.*, t. CLXX, p. 308; 1879).
(de Bilin).								″	1,68145	1,53016	D	Danker (*N. Jahrb.*, 1885, Beil-B. IV, p. 241).
									[$t = 19°2$]			
Id.								1,6809	1,6766	1,5272	*Li*	Pulfrich (*Wied. Ann.*, t. XXX, p. 498; 1887).
								1,6860	1,6816	1,5300	D	
								1,6908	1,6856	1,5325	*Tl*	
Id.								1,67879	1,67454	1,52680	*a*	Mülheims (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 229; 1888).
								1,68007	1,67579	1,52732	B	
								1,68154	1,67722	1,52788	C	
								1,68541	1,68098	1,52998	D	
								1,69038	1,68581	1,53245	E	
								1,69131	1,68671	1,53287	b_4	
								1,69467	1,68997	1,53456	F	

Id.								1,68111 1,68240 1,68567 1,68907 1,69241 1,69676 [t = 19°]	1,67671 1,67798 1,68116 1,68497 1,68774 1,69086 (moy. de 2 prismes)	1,52770 1,52836 1,52999 1,53186 1,53340 1,53504	*Li* Cd 1 D Cd 2 Cd 4 Cd 5	Offret (*Bull. Soc. minér.*, t. XIII, p. 582; 1890).
Ardennite. $H^{10}Mn^{10}Al^{10}Si^{10}V^2O^{55}$	O	0,4663 0,3135	—	*b*	*c*	2E 76° à 79° 73° à 74° 68°½ à 71°	rouge D vert					Lacroix (*Minér. de la France*, t. I, p. 125; 1893).
Arfvedsonite. $Na^2Fe^2(SiO^3)^4$	M	0,55 0,29 β = 105°	—	*c* 15°	*c* 105°			1,708	1,707	1,687	D	Michel Lévy et Lacroix (*Min. des roches*, p. 148; 1888).
Argyrithrose. Ag^3SbS^3	R	0,788	—					3,084 (t = 19°)		2,881	*Li*	Fizeau *in* Des Cloizeaux (*Savants étr.*, t. XVIII, p. 521; 1867).
Arsénolite. As^2O^3.	C								1,748 1,755		*Li* D	Des Cloizeaux (*Id.*, p. 413).
Astrophyllite. $M^{12}R^4Si^9O^{36}$ M = (FeMnK²Na²H²), R = (FeTi)	O	0,9902 4,7101	+	*a*	*b*	2V 77°	D	1,733	1,703	1,678	D	Michel Lévy et Lacroix (*Min. des roches*, p. 156; 1888). [Bücking (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 433; 1877)].

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Atacamite. $H^3Cu^2ClO^3$ (du Chili)	O	0,662 0,753	—	*b*	*c*	2 H * 91°50' 93°11' 100°23'	rouge jaune bleu					DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 550; 1867).
* n_H { 1,466 rouge 1,468 jaune 1,478 bleu						2 H 93°50' 99° 5'	D *Tl*					BRÖGGER (*Gr. Zeits.*, t. III, p. 491; 1879).
Augélite. $AlPO^4.Al(OH)^3$	M	1,6419 1,2708 $\beta = 67°33'\frac{1}{2}$	+	*c* 146°	*b*	2 E 84°22'	D	1,5877	1,5759	1,5736	D	PRIOR et SPENCER (*Min. Mag. and J. of Min. Soc.*, t. XI, p. 16; 1895).
Augite. *Voir* **Pyroxènes.**												
Autunite. *Voir* **Uranite.**												
Axinite. $H^2Ca^2Bo^2Al^4(SiO^4)^3$	T	0,602 0,827 $\alpha = 58°29'$ $\beta = 135°19'$ $\gamma = 140°21'$	—	normale à i^1 (011) [Plan des axes fait 40° avec l'arête $\overline{m}i^1$ ($\bar{1}$10)(011) et 24°40' avec l'arête pi^1 (001)(011).]	"	2 V 74° environ $\rho < v$	rouge	1,6810 1,6954	1,6779 1,6918	1,6720 1,6850	rouge bleu	DES CLOIZEAUX (*Man. de Min.*, t. I, p. 517; 1862).
Azurite. $C^2O^6Cu^3(OH)^2$	M	0,8469 0,8790 $\beta = 92°21'$	+	*c* 167° (app.)	*b*	2 E 151° ρ [illegible] ν	bleu verd.					DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 636; 1868).

Bamlite. *Voir* **Sillimanite**

Barytine. SO^4Ba (*voir* Table XV pour variation d'ind. par la tempér.)	O	0,8146 1,3127	+	*a*	*c*			1,64415 1,64521 1,64797 1,65167 1,65484 1,66060 1,66560	1,63370 1,63476 1,63745 1,64093 1,64393 1,64960 1,65436	1,63258 1,63362 1,63630 1,63972 1,64266 1,64829 1,65301	B C D b_1 F G H	HRUSSER (*Pogg. Ann.*, t. LXXXVII, p. 454; 1852).
						2V 37°28′	D	1,64531 1,64795 1,65469	1,63457 1,63717 1,64357 ($t = 20°C.$)	1,63351 1,63609 1,64254	C D F	ARZRUNI (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 188; 1877).
								1,64812	1,63734	1,63624	D	FEUSZNER (*Inaug. Diss.* Marburg, 1882).
(de Dufton) $t = 17°,2$. (d'Uhlefoss) $t = 20°$. (d'Auvergne) $t = 21°$.						2V 36°59′ 39°57′	D D	1,64834 1,64834 1,64811	1,63739 1,63750 1,63741	1,63618 1,63618 1,63601	D D D	DANKER (*N. Jahrb. f. Min.*, 1885, Beil.-B. IV, p. 241.
(d'Angleterre).								1,6450 1,6486 1,6520	1,6344 1,6379 1,6411	1,6334 1,6368 1,6398	*Li* D *Tl*	PULFRICH (*Wied. Ann.*, t. XXX, p. 498; 1887).
verdâtre (Cornouailles).						 2V 36°45′ 36°12′ 36°48′ 37°23′ 38° 7′	 B C D E F	1,64329 1,64434 1,64537 1,64815 1,65173 1,65241 1,65484	1,63259 1,63359 1,63462 1,63726 1,64075 1,64144 1,64377	1,63148 1,63247 1,63349 1,63608 1,63952 1,64020 1,64248	*a* B C D E b_4 F	MULHEIMS (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 227; 1888).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
(de Dufton).								1,64486	1,63409	1,63292	*Li*	Offret (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIII, p. 596; 1890).
								1,64580	1,63499	1,63383	Cd 1	
								1,64814	1,63726	1,63609	D	
								1,65097	1,63997	1,63877	Cd 2	
								1,65304	1,64200	1,64075	Cd 4	
								1,65541	1,64429	1,64303	Cd 5	
									(t = 19°)			
Barytocalcite. $(CO^3)^2BaCa$	M	0,7717 0,6255 β = 106°8′	—	c 64°22′	b	2 E 23°15′ 22°47′ (t = 15°)	rouge bleu	1,686	1,684	1,5255	D	Des Cloizeaux (*Man. de Min.*, t. II, p. 81; 1874) (*axes*). Mallard (*Bull. Soc. Minér.*, t. XVIII, p. 10; 1895) (*indices*).
Beccarite. $ZrO^2.SiO^2$	ps. Q T	0,6407	+	c 2°30′	pl. des ax. norm. à p, fait 15′ avec m	2 E 19°44′	D	1,9820	1,9277	1,9272	D	Grattarola (*Soc. Tosc. di Sc. nat.*, mai 1890).
Bertrandite. $Gl^4Si^2O^8.H^2O$ (de Barbin près Nantes).	O	0,5619 0,5871	+	c	a	2 V 74°52′ $\rho < v$	D	1,611	1,593	1,588	D	Bertrand (*Bull. Soc. Minér.*, t. VI, p. 250; 1883) (*axes*). Michel Lévy et Lacroix (*Tabl. d. minér. des roches*, 1889) (*indices*).
(de Pisek).						2 V 71°29′	D					Scharizer (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 40; 1888).
Id.						2 V 70°49′	D					Vrba (*Id.*, t. XV, p. 199; 1889).

(de Mount-Antero).						[illegible]						t. XXXVI, p. 52; 1888).
Béryl. *Voir* **Émeraude.**												
Béryllonite. PO^4NaGl	O	0,5724 0,5490	—	*c*	*b*	2V67°51′ 67°56′ 67°57′	*Li* D *Tl*	1,5579 1,5608 1,5636	1,5550 1,5579 1,5604	1,5492 1,5520 1,5544	*Li* D *Tl*	E. DANA (*Amer. J. of Sc.*, t. XXXVII, p. 23; 1889).
Blende. ZnS (de Picos de Europa).	C								2,341 2,369 (t=15°)		*Li* D	DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 515; 1867).
Id.									2,3461 2,3695 2,4350 (t=13°)		C D F	BAILLE (*Ann. du Conserv. d. A. et M.*, t. VII, p. 261; 1867).
Id.									2,3416 2,3692 2,4007		*Li* D *Tl*	RAMSAY (*Gr. Zeits.*, t. XII, p. 219; 1887).
Bloedite. $SO^4Mg + SO^4Na^2 + 4H^2O$	M	1,3494 0,6705 β = 100°38′	—	*c* 135°12′ 136°39′	*c* 45°12′ 46°39′	2V70° 5′ 72°34′	rouge bleu					GROTH et HINTZE (*Zeits. geol. Ges.*, t. XXIII, p. 670; 1871).
Bobierrite. $P^2O^8Mg^3 + 8H^2O$	M	?	+	*c* 34°	*b*	2E125° $\rho < \upsilon$						LACROIX (*C. R.*, t. CVI, p. 631; 1888).
Boracite. $(4B^2O^3.3MgO)^2MgCl^2$	O (ps.-cub.)	0,707 1,000	+	*c*	*b*	2V83°33′	jaune	1,673	1,667	1,662	jaune	MALLARD (*Bull. Soc. Min.*, t. VI, p. 134; 1883. [*Des Cloizeaux* (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 517)].

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Brandisite. $H^4(CaMgFe)^6(AlFe)^6Si^2O^{21}$ (var. Waluewite).	M	(pseudo-hexag.)	—	*c*	*a*	2 V 0° à 20° $\rho < v$		1,661	1,660	1,649	D	Michel Lévy et Lacroix (*Minér. des roches*, p. 171). [*Id. Tableau annexe.*]
Brewstérite. $H^{10}(SrBa)Al^2Si^6O^{21}$	M	0,4049 0,4202 $\beta = 93°4'$	+	*b*	*c* 27° env.	2 E 94°	rouge					Des Cloizeaux (*Man. de Min.*, t. I, p. 421; 1862).
						93°	bleu					
Brochantite. $SO^4Cu + 3Cu(OH)^2$	O	0,7739 0,4871	—	*b*	*c*	2 H 96° (moy.)						Em. Bertrand (*Bull. Soc. Min.*, t. III, p. 56; 1880).

Bronzite. *Voir* **Pyroxènes.**

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Brookite. TiO^2 (du Tyrol).	O	0,8416 0,4722	+	*a*	*b*	2 E 58° 22′	λ=691					von Zepharovich (*Gr. Zeits.*, t. VIII, p. 581; 1884). [*Grailich* et *von Lang* (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXVII, p. 10; 1857).]
					b	55° 2′	*Li*					
					b	50° 45′	λ=661					
					b	30° 16′	D					
					″	0°	λ=555					
					c	33° 48′	*Tl*					
					c	38° 7′	E					
					c	70° env.	F					
(de Trémadoc).				*a*	*b*	2 V 23° 14′	*Li*	2,6444	2,5448	2,5408	*Li*	Wülfing in Rosenbusch [*Mikr. Physiog.* (3e éd.), p. 423; 1892].
						17° 7′	D	2,7414	2,5856	2,5832	D	
										2,6265	*Tl*	

Brossite. *Voir* **Dolomie ferrifère.**

Brucite. $Mg(OH)^2$	R	0,521						1,5795		1,559	rouge λ 643	MAX BAUER (*Monatsb. Ak. Berlin*, 1881; p. 958).
Cabrérite. $H^{16}Ni^3As^2O^{16}$ (du Laurium).	M	1,132 0,868 β = 125°	—	*b*	*c* 144°	2 H_a 106°	rouge					DES CLOIZEAUX (*Bull. Soc. Minér.*, t. I, p. 76; 1878).
(d'Espagne).					*c* 146°	111° app.	Id.					
Calamine. $H^2Zn^2SiO^5$ (de la Vieille-Montagne).	O	0,7782 0,4766	+	*c*	*b*	2 E 82°30' 80° 75° env.	rouge jaune vert	1,635	1,618	1,615	jaune	DES CLOIZEAUX (*Man. de Minér.*, t. I, p. 120; 1862).]
						2 V 47°36' 46°10' 44°40'	rouge jaune vert	1,6324 1,6360 1,6392	1,6142 1,6170 1,6202	1,6107 1,6136 1,6171	rouge jaune vert	VON LANG (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXVII, p. 382; 1859).

Calcite. *Voir* Table XI, [I], p. 418.

Calédonite. $SO^4Pb + CO^3(PbCu)$	O	0,916 1,403	—	*a*	*c*	2 V 82°37' 83° 3'	rouge bleu		1,846 1,864		rouge bleu	DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 715; 1867).

Calomel. *Voir* **Chlorure de mercure (proto-).**

Cancrinite. $Na^8Al^8Si^9O^{34}$ $+ 2CO^3Ca + 3H^2O$ (de Litchfield).	H	0,836	—					1,522		1,499	D	MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. d. roches*, p. 163; 1888).
(de Miask).								1,5244		1,4955	rouge	OSANN in ROSENBUSCH (*Mikr. Physiogr.*, 3e éd., p. 418; 1892).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Carnallite. K Cl.Mg Cl^2+6 H^2O	O	0,589 0,688	+	*a*	*c*	2 E 115° 1' 117° 0'	rouge bleu					Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 556; 1867).
Carpholite. H^4(Mn Fe)(Fe^2Al^2)Si^2O^{10}	O	0,6815 ?	—	*b*	*c*	2 V 60°	D					Michel Lévy et Lacroix (*Minér. des roches*, p. 164; 1888). [*Lacroix* (*Minér. de la Fr.*, t. I, p. 111; 1893).]
Cassitérite. Sn O^2 (de Schlaggenwald).	Q	0,951	+					2,0799 2,0934 2,1083	1,9793 1,9966 2,0115		rouge D vert	Grubenmann *in* Rosenbusch (*Mikr. Physiogr.*, 3ᵉ éd., p. 352; 1892).
Id. (artificielle).								2,0817 2,0929 2,1053	1,9846 1,9968 2,0093		*Li* D *Tl*	Arzruni (*Gr. Zeits.*, t. XXV, p. 470; 1895).
Castor. *Voir* **Pétalite.**												
Catapléite. (Na^2Ca)(Si Zr)$^4O^9$	H	1,350	+					1,629	1,599		D	Michel Lévy et Lacroix (*Minér. des roches*, p. 166; 1888).
Célestine. SO^4Sr (de Sicile).	O	0,781 1,283	+	*a*	*c*	2 E 88° 30' 89° 36' 92° 49' [*l* 20"]	rouge jaune bleu		1,623 1,625 1,635		rouge jaune bleu	Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 557; 1867).

(du lac Erié). [*Voir* Table XV, pour variation d'indice par la tempér.]						2E89° 6′ 2V51°12′ [t = 20°]	D	1,62843 1,63092 1,63697	1,62120 1,62367 1,62960 [t = 20]	1,61934 1,62198 1,62790	C D F	Arzruni (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 188; 1877).
(de Jühnde).						2V49°59′ 50°29′ 50°59′	*Li* D *Tl*					Babcok (*N. Jahrb. f. Min.*, 1879; p. 838).
[de Mineral-County (W. Virginia)].						2E85° 4′½ 86°27′½	*Li* D					Williams (*Gr. Zeits.*, t. XVIII, p. 4; 1891).
(de Leogang).						2E86°33′ 87°40′ 88° 4′	*Li* D *Tl*					Buchrucker (*Gr. Zeits.*, t. XIX, p. 157; 1891).
(d'Exeter).						84°52′ 86°44′ 88° 0′	*Li* D *Tl*		1,6162		D	Grunenberg (*Inaug. Dissert.* Erlangen; 1892).
(de Pille-Hill). I II						87°30′ 84°52′	D D		1,6190 1,5970		D D	
(de Aust Ferry). I II III						84°43′ 87° 8′ 88°13′	D D D		1,6140 1,6214		D D	
(de la Romagne).						2V49°34′ 50°13′ 51°18′	*Li* D *Tl*		1,6212 1,6245 1,6279		*Li* D *Tl*	Artini [*R. C. Istitut. Lomb.* (2ᵉ s.), t. XXVI, p. 323; 1893.]
(de Giershagen). *très pure.*						2V50°5′30″ 50°46′ 51°14′	*Li* D *Tl*					Thaddeeff (*Gr. Zeits.*, t. XXV, p. 60; 1895).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Cérusite. CO^3Pb	O	0,6100 0,7230	—	*c*	*a*	2E 16°30′	jaune moy.	2,0745	2,0728	1,7980	jaune moy.	DES CLOIZEAUX (*Ann. des Mines* (5ᵉ s.), t. XI, p. 330; 1857).
						17°15′	D					*Id.*, t. XIV, p. 359; 1858.
						19°31′ 17° 0′	rouge bleu					GRAILICH et VON LANG (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXVII, p. 40; 1857).
								2,0613 2,0780 2,0934	2,0594 2,0763 2,0919 ($t = 18°$)	1,7915 1,8037 1,8164	B D E	SCHRAUF (*Id.*, t. XLII, p. 124; 1860).
(de Auronzo)								2,0786	2,0765	1,8036	D	NEGRI (*Riv. di Min. ital.*, t. IV, p. 41; 1889).
Cér. zincifère. (Iglesiasite) (de Radzienkau).						2E 17° 7′	D					TRAUBE (*Zeits. d. D. Geol. Ges.*, t. XLVI, p. 50; 1894).
Childrénite. $H^8(FeMn)^2Al^2P^2O^{14}$ (0,75 Fe 0,25 Mn)	O	0,7780 0,5257	—	*b*	*a*	2E 76° 74° 72° (app.)	rouge jaune bleu					DES CLOIZEAUX (*Sav. Étr.*, t. XVIII, p. 559; 1867).
Id. var. Eosphorite (0,74 Mn 0,25 Fe)		0,7768 0,5150	—	*b*	*c*	2H 54°30′	rouge					E. DANA et BRUSH (*Amer. J. of Sc.*, t. XVI, p. 35; 1878).
Chondrodite. $Mg^9(OH.Fl)^4(SiO^4)^3$ (de Tilly Foster).	M	1,0803 1,5719 β 90°0′	+	*b*	*c* 115°52′	2H 88°48′	rouge					E. DANA (*Trans. of Connect. Acad.*, t. III (I), p. 94; 1876).

(de Kafveltorp).				*b*	*c* 120°	2H 86°27′ 86°38′	rouge bleu	1,639	1,619	1,607	D	Des Cloizeaux (*N. Jahrb. f. Min.*, 1876; p. 643).
Id. brune.				*b*	*c* 118°56′	2H 86°17′ 86° 7′	rouge bleu					Sjögren (*Gr. Zeits.*, t. VII, p. 149; 1882) (*axes*). Michel Lévy et Lacroix (*Minér. des roches*, p. 225; 1888) (*indices*).
Id. jaune.						2H 89°14′ 89°21′	rouge bleu					
(de Nordmarken).				*b*	*c* 117°30	2V 79°40′ 79°40′ 79°38′	*Li* D *Tl*					Sjögren (*Bull. of Geol. Inst. of Upsala*, t. I, p. 1; 1892).
Christianite. $(CaK^2)Al^2Si^4O^{12} + 4H^2O$ (de Nidda).	M	0,709 1,256 $\beta = 124°26'$	+	*c* 112° 9′ 112°47′	*b*	2V 64° app.	*Li* D					Fresenius (*Gr. Zeitz.*, t. III, p. 47; 1879).
(de Richmond). (de la Somma). (de Marbourg).				*c* 94°37′ *c* 107°47′ *c* 109°18′	*b*	2V 81° app. 69° 8′ id. 65°21′ id.	rouge id. id.					Des Cloizeaux (*Bull. Soc. Minér.*, t. VI, p. 307; 1883).
Christobalite. SiO^2	Q ps. c.		+					1,432 $\left[\frac{2O+E}{3}\right]$ E — O = 0,0005			jaune	Mallard (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIII, p. 175; 1890).
Chromite. Cr^2O^4Fe	C								2,0965		?	Thoulet (*Bull. Soc. Minér.*, t. II, p. 34; 1879).
Chrysotile. $H^2Mg^3(SiO^4)^2 + H^2O$	O	?	+	*c*	?	2E 16°30′ $\rho = v$						Reusch (*Pogg. Ann.*, t. CXXVII, p. 166; 1866).
Cinabre. HgS	R	1,145	+					3,142	2,816		*Li*	Des Cloizeaux (*Ann. du Bur. des Longit.*; 1868).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Claudétite. As^2O^3 (de Schmöllnitz).	M	0,4040 0,3445 β = 93°57′	+	c 5½	c 95½	2H 66°14′ 65°21′ [dans l'iod. de méth.]	*Li* D					SCHMIDT (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 575; 1888).
Clinochlore. $H^8(MgFe)^5(AlFeCr)^2Si^3O^{18}$	M	0,577 2,277 β = 90°20′	+	12° à 15° avec norm. à la base	102° à 115°	2V 0° à 55° ρ < v		1,596	1,588	1,585	D	MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. des roches*, p. 168; 1888).
(de Zillerthal).				c 7° 5′	c 97°5′	2V 48°30′	jaune		1,583		jaune	TSCHERMAK (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XCIX (I), p. 174; 1890).
(de Achmatowsk).				2°50′	92°50′	20° 0′	id.					
(de Westchester).				7°28′	97°28′	50°45′	rouge		1,580		rouge	
				7°30′	97°30′	51°31′	jaune		1,583		jaune	
				8° 0′	98° 0′	53°13′	bleu		1,593		bleu	
								1,5955	1,5864	1,5863	D	ZIMÁNYI (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 352; 1894).
Clinohumite. $Mg^5Si^2(OFl^2)^9$	M	? β = 90° env.	+	b	c 99° (env.)							MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. des roches*, p. 225; 1888).
(de Nordmarken).						2V 76°29′ 76°27′ 76°24′	*Li* D *Tl*					SJÖGREN (*Bull. of geol. Inst. of Upsala*, t. I, p. 1; 1892).

Clintonite. *Voir* **Seybertite.**

Colemanite. $Ca^2B^6O^{11}+5H^2O$	M	0,7769	+	c	82°43′	b	2V 55°20′		1,60978	1,58807	1,58230	B	BODEWIG et VOM RATH (*Gr. Zeits.*, t. X, p. 179; 1885) (*axes*).
		0,5416					$\rho > \nu$		1,61100	1,58922	1,58345	C	
		β = 110°17′							1,61398	1,59202	1,58626	D	MÜLHEIMS (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 230; 1888) (*indices*).
									1,61762	1,59531	1,58952	E	
									1,61836	1,59601	1,59017	b_4	
									1,62044	1,59810	1,59214	F	
Comptonite. *Voir* **Thomsonite.**													
Copiapite. $(SO^4)^5Fe^4(OH)^2+18H^2O$	M	0,4791 0,9759 β = 108°4′	—	c	12°33′	b	$2H_o$ 111°36′	D					LINCK (*Gr. Zeits.*, t. XV, p. 18; 1889). [DES CLOIZEAUX (*Bull. Soc. Minér.*, t. IV, p. 42; 1881)].
Coquimbite. $(SO^4)^3Fe^2+9H^2O$	H	1,564	+						1,5468		1,5376	*Li*	ARZRUNI (*Gr. Zeits.*, t. III, p. 522; 1879).
									1,5547		1,5455	D	
									1,5508		1,5469	*Li*	LINCK (*Gr. Zeits.*, t. XV, p. 8; 1889).
									1,5575		1,5519	D	
Cordiérite. $Mg^3(AlFe)^6Si^8O^{28}$ (de Orijarfvi).	O	0,5871 0,5585	—	c		b	2V 77°42′	rouge	1,5400	1,5375	1,5337	orangé	DES CLOIZEAUX (*Man. de Minér.*, t. I, p. 355; 1862).
(de Ceylan).							70° 8′	id.	1,543	1,542	1,537	id.	
(de Bodenmais).							83°57′	id.	1,546	1,541	1,535	id.	
(de Haddam).							39°24′	id.	1,5627	1,5615	1,5523	id.	
(?)			+	b		c			1,5438	1,5401	1,5384	D	PULFRICH (*Wied. Ann.*, t. XXX, p. 501; 1887).
(de Hoyazo).			—	c		b	2V 85°50′	D		1,5438		D	OSANN (*Zeits. geol. Ges.*, t. XL, p. 694; 1888).
(de Tvedestrand).									1,539	1,536	1,532	D	MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. des roches*, p. 172; 1889).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
(de Ceylan). [*Voir* Table XV pour variation d'indice par la température]								1,59603	1,59380	1,58858	*Li*	OFFRET (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIII, p. 625; 1890).
								1,59695	1,59466	1,58946	Cd 1	
								1,59922	1,59700	1,59173	D	
								1,60200	1,59985	1,59443	Cd 2	
								1,60404	1,60177	1,59640	Cd 4	
								1,60634	1,60397	1,59864	Cd 5	
								[moy. de 2 prismes, $t = 20°$]				
(de Bodenmais).								1,5490	1,5467	1,5433	D	KOCH *in* ROSENBUSCH (*Mikr. Physiog.*, 3ᵉ éd., p. 478; 1892).
Id.								1,5440	1,5400	1,5349	D	ZIMÁNYI (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 339; 1894).
Corindon. (Saphir) Al^2O^3	R	1,364	—					1,7679		1,7596	rouge	DES CLOIZEAUX [*Ann. des Mines* (5ᵉ s.), t. XIV, p. 354; 1858].
(Rubis)								1,7674		1,7592	rouge	
								1,7690		1,7598	D	OSANN *in* ROSENBUSCH (*Mikr. Physiog.*, 3ᵉ éd., p. 385; 1892).
Corundophilite. $(H^4Mg^3Si^2O^9)$ $+4(H^4Mg^2Al^2SiO^9)$	M	?	+	$c\,8°20'$	$c\,98°20'$	2V 46°40'			1,583			COOKE (*Amer. J. of Sc.*, t. XLIV, p. 206; 1867).
						2E 64°59'	rouge					DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 638; 1867).

Cotunnite. *Voir* **Chlorure de plomb.**

Crocidolite. $2H^2O.Na^2O.3FeO.Fe^2O^3.9SiO^2$	M	?		c 71° app.	c 161° app.	2E — 95°						LACROIX (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIII, p. 12; 1890).
Crocoïse. CrO^4Pb	M	0,960 0,918 β = 102°33′		c 17°3′	c 107°3	2V 54°3′	D		2,421		D	DES CLOIZEAUX (*Bull. Soc. Minér.*, t. V, p. 103; 1882).
								2,667 2,933			rouge vert	BAERWALD (*Gr. Zeits.*, t. VII, p. 170; 1883).
Cryolite. $6NaFl.Al^2Fl^6$ [(1) Tricl. d'après Websky et Des Cloizeaux]	M (1)	0,966 0,388 β = 90°11′	+	c 136°6′	b	2E 58°50′ 59°24′ 60°10′	rouge jaune vert					KRENNER (*Math. u. Nat. Wiss. Ber. v. Ungarn*, t. I; 1883).
Cumengéite. $PbCl^2 + CuOH^2O$	Q	1,6469	—					2,026		1,965	vert bleu	MALLARD (*Bull. Soc. Minér.*, t. XVI, p. 189; 1893).
Cuprite. Cu^2O	C							2,8489			*Li*	FIZEAU (*C. R.*, t. LX, p. 1161; 1865).
	amorphe							2,534 2,558 2,705 2,816 2,963			B C D E F	WERNICKE (*Pogg. Ann.*, t. CXXXIX, p. 143; 1870).
Cuspidine. $(CaFl^2)(Ca^2SiO^4)$ (?)	M	0,7150 0,9507 β = 90°21′		c 174° (env.)	c 84°	2E 110° ρ = ν	D					VOM RATH (*Gr. Zeits.*, t. VIII, p. 44; 1884).
Cymophane. $GlAl^2O^4$ (du Brésil).	O	0,580 0,470	+	a	c	2E 85° ρ > ν (variable)		1,7565	1,7484	1,7470	jaune moy.	DES CLOIZEAUX [*Ann. des Mines* (5e s.), t. XI, p. 319; 1857].

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE	BISSECTRICES aiguë.	obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Danburite.	O	0,5445	−	*b*	*a*	2V87°37′	*Li*		1,634		*Li*	Brush et E. Dana [*Amer. J. of Sc.* (3e s.), t. XX, p. 111; 1880].
$CaB^2Si^2O^8$		0,4808	−	*b*	*a*	88°23′	D		1,637		D	[*Des Cloizeaux* (*Bull. Soc. Minér.*, t. III, p. 195; 1880)].
[de Russell (N. Y.)].			+	*a*	*b*	89° 4′	*Tl*		1,646		*Tl*	
(de Suisse).			−	*b*	*a*	2V88° 4′	*Li*	1,6331	1,6303	1,6258	*Li*	Hintze (*Gr. Zeits.*, t. VII, p. 302; 1883).
			−	*b*	*a*	88°29′	D	1,6363	1,6337	1,6317	D	
			−	*b*	*a*	89°14′	*Tl*	1,6393	1,6366	1,6356	*Tl*	
			+	*a*	*b*	89°36′	bleu					
Datholite.	M	1,2655	−			2V74°30′	rouge	1,6670	1,6510	1,6248	rouge	Des Cloizeaux (*Man. de Minér.*, t. I, p. 170; 1862).
$H^2Ca^2BSiO^{10}$		0,6364				74°22′	jaune	1,6700	1,6535	1,6260	jaune	
(d'Andréasberg).		β = 90°9′										
Id.				*c* 177° 3′	*c* 87° 3′	2V74°36′	*Li*		1,6460		*Li*	Luedecke (*Zeitsch. Naturwiss*, t. LXI, p. 393; 1888).
				177° 1′	87° 1′	74°19′	D		1,6499		D	
				176°57′	86°57′	74° 3′	*Tl*		1,6545		*Tl*	
(Serra dei Zanchetti).				*c* 179°19′	*c* 89°19′	2V74°39′	*Li*	1,6659	1,6492	1,6214	*Li*	Brugnatelli (*Gr. Zeits.*, t. XIII, p. 159; 1888).
				179° 9′	89° 9′	74°21′	D	1,6694	1,6527	1,6246	D	[*Osann* (*Gr. Zeits.*, t. XXIV; 1895)].
				178°57′	88°57′		*Tl*					
Davyne.	H	0,836	+					1,519	1,515		D	Des Cloizeaux *in* Bertrand (*Bull. Soc. Minér.*, t. V, p. 141; 1882).
$(Na^2CaK^2)Al^2O^4.Si^2O^4$												
$+ \frac{1}{3}CO^3Ca$												
Descloizite.	O	0,8463	−	*c*	*a*	2H97°	blanc					Des Cloizeaux (*Man. de Minér.*, t. II, p. 278; 1893).
$VO^4(PbOH)Pb$		0,8204				ρ > υ						

Diadelphite. $(AlFeMn)^2O^6(AsO)^2 + 8H^2O^2Mn$	R	0,8885	–					1,723 1,740		rouge bleu	Sjögren (*Gr. Zeits.*, t. X, p. 142; 1885).
Diallage. *Voir* **Pyroxènes.**											
Diallogite. CO^3Mn (7 pour 100 CO^3Fe) de Biersdorf.	R	0,818	–						1,53732	D	Ortloff (*Zeits. f. physik. Ch.*, t. XIX, p. 216; 1896).
Diamant. C	C							2,4135 2,4195 2,4278 [$t = 20°$]		rouge jaune vert	Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 517; 1867). [*Baille* (*Ann. du Conserv.*, t. VII; 1867].
								2,40845 2,41723 2,42549		*Li* D *Tl*	Schrauf (*Wied. Ann.*, t. XXII, p. 424; 1884). [*Id. Sitzb. Ak. Wien.*, t. XLI].
								(I). 2,40245 2,40735 2,41000 2,41734 2,42694 2,43539 2,45141 2,46476 [$t = 16°$]	(II). 2,4024 2,4076 2,4103 2,4175 2,4269 2,4354 2,4513 2,4592 2,4652	 A B C D E F G *g* H	(I) Walter (*Wied. Ann.*, t. XLII, p. 510; 1891). (II) Wülfing (*Tsch. Mittheil.*, t. XV, p. 62; 1895).
Diaspore. $Al^2O^3 + H^2O$	O	0,927 0,604	+	*a*	*c*	2 V = 84° 8′ 84° 20′ 85° 8′	rouge jaune bleu	1,719 1,722 1,729		rouge jaune bleu	Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 565; 1867).
							1,750	1,722	1,702	D	Michel Lévy et Lacroix (*Min. des roches*, p. 178; 1888).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Dietzéite. $7(IO^3)^2Ca + 8CrO^4Ca$	M	1,3826 0,9515 $\beta = 106°32'$	+	c 90° environ	c 0°	2 H 87° à 88° (dans le verre) $\rho < v$						Osann (*Gr. Zeits.*, t. XXIII, p. 589; 1894).
Diopside. *Voir* **Pyroxènes.**												
Dioptase. $SiO^3Cu + H^2O$ (des Kirghis).	R	1,056	+					1,723		1,667	vert	Des Cloizeaux [*Ann. des Mines* (5ᵉ s.), t. XI, p. 299; 1857].
(du Congo).	O ps. R					2 E variable de 0° à 25°		1,697 1,7105		1,644 1,653	D vert	Lacroix (*C. R.*, t. CXIV, p. 1384; 1892).
Dipyre. $(Na^2Ca)^3Al^4Si^9O^{27}$ (de Pouzac).	Q	0,439	—					1,558		1,543	rouge	Des Cloizeaux (*Man. de Minér.*, t. I, p. 227; 1862).
								1,5545		1,5417	D	Lattermann *in* Rosenbusch [*Mikr. Physiog.* (3ᵉ éd.), p. 360; 1892].
[de Pierrepont (N. Y.)].								1,562		1,546	D	Lacroix (*Bull. Soc. Minér.*, t. XII, p. 357; 1889).
Disthène. Al^2SiO^5	T	0,916 0,710 $\alpha = 90°0'$ $\beta = 100°48'$ $\gamma = 106°23'$	—	à très peu près p. p. à m (110) [plan des axes fait 30° avec l'arête mt et 60°15' avec l'arête mp]		2 V 82°30' (env.)	rouge	1,728	1,720	1,712	D	Des Cloizeaux (*Man. de Minér.*, t. I, p. 186; 1862) (*axes*). Michel Lévy et Lacroix (*Minér. des roches*, p. 178; 1888) (*indices*). [Korn (*Gr. Zeits.*, t. VII, p. 595; 1883).]
						82°10'	D	1,7290	1,7222	1,7171	D	Wülfing *in* Rosenbusch (*Mikr. Physiog.*, 3ᵉ éd., p. 684; 1892).

[illegible] (CO^3)^{2}CaMg (de Traverselle). 1 Ca, 0,975 Mg, 0,023 [Fe.Mn]	[illegible]	[illegible]						[illegible] [t = 17°]	[illegible]		[illegible]	[illegible] (*Man. de Minér.*, t. II, p. 131; 1874).
(de Zillerthal). 1 Ca, 0,89 Mg, 0,02 à 3 [Fe.Mn]								1,66708 [t = 19°]	1,50606		D	DANKER (*N. Jahrb. f. M.*, 1885; Beil.-B. IV, p. 285).
id. ferrifère (Brossite) (de Traverselle). 1 Ca, 0,84 Mg, 0,16 Fe								1,68716 1,69203 1,69645 [t = 20°,6]	1,50747 1,50951 1,51153		*Li* D *Tl*	BORN (*N. Jahrb. f. M.*, 1887; Beil.-B. V, p. 5).
id. 1 Ca, 0,84 Mg, 0,20 Fe								1,69138 1,69641 1,70088 [t = 21°,3]	1,50964 1,51185 1,51394		*Li* D *Tl*	
Dumortiérite. $Al^8Si^3O^{18}.AlB^2O^6.2H^2O$ (de Tvedestrand).	O	0,5317 ?	—	*c*	*a*	2 V 30° $\rho > v$						MICHEL LÉVY et LACROIX (*Min. des roches*, p. 180; 1888).
Durangite. $(NaLi)^2(AlFe)^2As^2O^9$(?) (avec fluor)	M	0,7716 0,9487 β = 115°13′	—	*c* 154°53′	*b*	2 H 80°53′ 80°49′	rouge jaune					DES CLOIZEAUX [*Ann. de Ch. et Phys.* (5ᵉ s.), t. IV, p. 401; 1875].
Édingtonite. $BaAl^2Si^3O^{10} + 3H^2O$	O	0,9872 0,6733	—	*c*	*a*	2 E 86° 5′ 87°17′ 88°	*Li* D *Tl*	1,5511 1,5540 1,5566	1,5466 1,5492 1,5522	1,5352 1,5382 1,5410 (Moy.)	*Li* D *Tl*	NORDENSKIOLD (*Geol. Fören. i Stockholm Förhandl.*, t. XVII, p. 597; 1895).

Éléolite. *Voir* **Néphéline.**

Émeraude. $Gl^3Al^2Si^6O^{18}$ (Béryl) (*Voir* la suite au verso.)	H (An. opt.)	0,4988	—					1,57513	1,57068		vert	HEUSSER (*Pogg. Ann.*, t. LXXXVII, p. 454; 1852).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Em. très pure (de Muso).								1,5841		1,5780	vert	DES CLOIZEAUX [*Ann. des Mines* (5ᵉ s.), t. XI, p. 302; 1857].
id. moins belle.								1,5796		1,5738	id.	
B. incolore (de l'île d'Elbe).								1,5771		1,5720	id.	
id. un peu rosé.								1,5775		1,5721	id.	
Aigue marine (de Sibérie).								1,5820		1,5765	id.	
Bér. pr. incol. (de Nertschink).								1,5663		1,5617	B	SCHRAUF (*Sitz. Ak. Wien*, t. XLII, p. 117; 1860).
								1,5703		1,5659	D	
								1,5743		1,5697	E	
Bér. jaune (de l'île d'Elbe).								1,5703		1,5715	B	
								1,5734		1,5757	D	
								1,5771		1,5798	E	
Bér. bleu verdâtre (du Brésil).								1,5776		1,5715	B	
								1,5821		1,5757	D	
								1,5866		1,5798	E	
Bér. incolore.								1,5725		1,5678	D	KOHLRAUSCH (*Wied. Ann.*, t. IV, p. 29; 1878).
								($t = 24°$)				
Bér. vert bleuâtre.								1,5804		1,5746	D	
								($t = 23°$)				
Aigue marine.								1,58620		1,57910	*Li*	DUFET (*Bull. Soc. Minér.*, t. VIII, p. 262; 1885).
								1,58935		1,58211	D	
								1,59210		1,58485	*Tl*	
Bér. (de Nertschink).								1,57194		1,56739	D	DANKER (*N. Jahrb. f. M.* 1885, Beil.-B., IV, p. 241).

Béryl incolore.									1,57098 1,57183 1,57404 1,57657 1,57840 1,58045 ($t = 20°$)	1,56605 1,56690 1,56903 1,57150 1,57332 1,57535	*Li* Cd 1 D Cd 2 Cd 4 Cd 5	Offret (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIII, p. 563; 1890).
Bér. incolore (de la Villeder).									1,5785	1,5735	D	Lacroix (*Minér. de la France*, t. II, p. 19; 1896).
Bér. rose (de Madagascar).									1,5825	1,5761	D	
Énigmatite. $2Na^2O.9FeO$ $AlFeO^3.12(SiTi)O^2$	T	0,6778 0,7506 $\alpha = 90°$ $\beta = 107°11'$ $\gamma = 90°$	+	*c* 45° ap. [Angle d'extinction sur h^1 (100) 3°46' avec *c*; sur g^1 (010) 44°57 avec *c*].	″	2E 60°						Brögger (*Gr. Zeits.*, t. XVI, p. 423; 1890).

Enstatite. *Voir* **Pyroxènes.**

Eosphorite. *Voir* **Childrénite.**

Épididymite. Si^3O^8GlNaH	O	0,5758 0,5340	—	*b*	*a*	2V 31° (app.)		1,5688	1,5685	1,5645	D	Flink (*Gr. Zeits.*, t. XXIII, p. 357; 1894).
Épidote. $H^2Ca^4(Al^2Fe^2)^3Si^6O^{26}$ (Caroline du Nord).	M	1,581 1,806 $\beta = 115°24'$	—	*c* 177°40' *c* 178°20' 178°40'	*c* 87°40' 88°20' 88°40'	2V 75°46'	rouge vert bleu		1,748		rouge	Des Cloizeaux (*Man. de Min.*, t. I, p. 248; 1862 et *Sav. étr.*, t. XVIII, p. 641; 1868).
(de Suisse).			—			2V 87°49'	rouge		1,720		rouge	
(de Sulzbachthal). (14 pour 100 Fe^2O^3). (*Voir* la suite au verso.)			—	*c* 177° 4' 177°34'	87° 4' 87°34'	2V 73°36' 73°26' 73°13'	rouge jaune vert	1,7677	1,7541 1,7570 1,7621	1,7305	rouge jaune vert	Klein (*N. Jahrb. f. Min.*, 1874; p. 1).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
[de Mortigliano (I. d'Elbe)]. [de Patresi (Id.)].			—	c 3° à 5° c 3° à 4°	c 93° à 95° c 93° à 94°	2V 73°58' 77°54'	D		1,7527 1,7435		D	ARTINI (*Mem. dei Lincei*, t. IV (4ᵉ s.), p. 396; 1887).
verte (de Zillerthal) (6,97 pour 100 F^2O^3).			—	c 179°30'	c 89°30'	2V 87°46'	D	1,7344	1,7245	1,720	D	FORBES [*Amer. J. of. Sc.* (4ᵉ s.), t. I, p. 26; 1896].
[de Huntington (Mass.)] (5,67 pour 100 Fe^2O^3).			+	c 91°51' 92° 9' 92°12'	c 1°51' 2° 9' 2°12'	2V 89°28'	*Li* D *Tl*	1,724	1,716	1,714	D	
rouge (de Rothenkopf) (3,52 pour 100 Fe^2O^3).			—	c 0°	c 90°	2V 90° 89°16' 88°	*Li* D *Tl*	1,7343	1,7291	1,7238	D	WEINSCHENK (*Gr. Zeits.*, t. XXVI, p. 165; 1896).
incolore (de Goslerwand) (*Clinozoïsite*) (1,68 pour 100 Fe^2O^3).			+	c 92°	c 2°	2V 80°50' 81°40' 83°	*Li* D *Tl*	1,7232	1,7195	1,7176		*Id.*, p. 169. *Id.*, p. 544].

Epidote manganésifère. *Voir* **Piémontite.**

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Epistilbite. $CaAl^2Si^6O^{16} + 5H^2O$ (d'Islande).	M	0,5043 0,5801 β = 125°7'	—	c 98°37' 99°23' 100°12'	c 8°37' 9°27' 10°12'	2E 73°30' 75°35' 76°40'	*Li* D *Tl*	1,512	1,510	1,520	rouge	TENNE [*N. Jahrb. f. Min.*, 1880 (I); p. 43]. [*Des Cloizeaux* (*Bull. Soc. Minér.*, t. II; 1879)].
[de Hartlepool (Angleterre)].				98°40'	8°40'	2E 69°12' 70°45' 71°55'	*Li* D *Tl*					HENNIGES *in* TRECHMANN [*N. Jahrb. f. Min.*, 1882, (II); p. 260].
Erythrine. $H^{16}Co^3As^2O^{16}$	M	1,132 0,8685 β = 124°51'	—	b	149°24'5" 148°44'5"	$2H_a$ 104° environ. $\rho < v$	rouge bleu					DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 642; 1868).

Essonite. *Voir* **Grenats (I).**

Euchroïte. $(CuOH)CuAsO^4 + 6H^2O$	O	0,6088 1,0379	+	c	b	2E 61°11′						Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 568; 1868).
Euclase. $H^2Gl^2Al^2Si^2O^{10}$	M	0,3237 0,3331 β = 100°16′	+	c 40°32′ (*)	c 130°32′	2E 88°47′ 88° 7′	rouge bleu	1,6710	1,6553	1,6520	jaune	Des Cloizeaux (*Man. de Minér.*, t. I, p. 482; 1862.) [*Bull. Soc. Minér.*, t. V, p. 317; 1882 (*)].
Eucolyte. $Na^2(CaFe)^2(SiZr)^6O^{15}$	R	2,0966	—					1,622		1,618	D	Michel Lévy et Lacroix (*Min. des roches*, p. 187; 1888).
								1,6205		1,6178	jaune moy.	Brögger [*Gr. Zeits.*, t. XVI (2ᵉ P.), p. 501; 1890].
Eudialyte. $N^2(CaFe)^2(SiZr)^6O^{15}$ (du Groenland).	R	2,11	+					1,6060 1,6102 1,6142		1,6042 1,6084 1,6120	*Li* D *Tl*	Wülfing *in* Rosenbusch [*Mikr. Physiog.* (3ᵉ éd.), p. 423; 1892].
(de la presqu'île Kola).								1,6105 1,6129		1,6085 1,6114	rouge D	Ramsay (*N. Jahrb. f. Min.*, 1892; Beil.-B. VIII, p. 722).
Eudidymite. Si^3O^8GlNaH	M	1,7107 1,1071 β = 93°45′,5	+	c 121°30′	c 31°30′	2V 30°23′,5 29°19′ 28°30′	*Li* D *Tl*	1,54971 1,55085 1,55336	1,54479 1,54568 1,54799	1,54444 1,54533 1,54763	verre rouge D *Tl*	Brögger (*Nyt. Mag. for Naturwid.*, t. XXXI, p. 196; 1887).

Fayalite. *Voir* **Péridots.**

Feldspaths. I. *Orthoclases.* A. — Orthose. $K^2Al^2Si^6O^{16}$ Adulaire (du Sᵗ-Gothard).	M	0,659 0,556 β = 116°7′	—	c 110°49′ c 110°24′	b b	2E 120°22′ 120°12′ 118°37′	rouge jaune bleu	1,5260	1,5237	1,5190	jaune	Des Cloizeaux (*Man. de Min.*, t. I, p. 330; 1862). [*Heusser* (*Pogg. Ann.*, t. XCI; 1854)].
Adulaire (?).						2E 120°42′ 119°46′ 118°18′	rouge jaune bleu	1,5243	1,5223	1,5181	jaune	

(*Voir* la suite au verso.)

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Ad. (du Saint-Gothard).						2 E 106° 7′	D	1,5246	1,5230	1,5192	D	F. Kohlrausch (*Wied., Ann.*, t. IV, p. 30; 1878).
Ad. (de Zillerthal).								1,5253	1,5233	1,5195	D	Zimányi (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 348; 1894).
Sanidine [de Rockeskyll (Eifel)].				*c* 110°43′	*b*	2 E 42°16′	rouge		1,5239		rouge	Heusser (*Pogg. Ann.*, t. XCI, p. 517; 1854).
				110°34′		41° 3′	jaune		1,5267		jaune	
				110°16′		39° 1′	vert		1,5298		vert	
				109°52′		35°50′	bleu		1,5349		bleu	
Id.				*c* 110°43′ (admis).	*c* 20°43′	2 E 28°48′	rouge					
						30°46′	jaune					
						33°26′	vert					
						36°14′	bleu					
San. [de Wehr (Eifel)].				*c* 111°50′	*b*	2 E 17°	rouge	1,5240	1,5239	1,5170	rouge	Des Cloizeaux (*Man. de Min.*, t. I, p. 332; 1862).
				111°22′	*c* 21°22′	22°	bleu	1,5356	1,5355	1,5265	bleu	
						(t = 18°)			(t=18°)			
San. (de l'Eifel).						2 E 41°6′	D	1,5253	1,5250	1,5206	D	F. Kohlrausch (*loc. cit.*).
San. [de Wehr (Eifel)].				*c* 111° (admis)	*b*		rouge	$\frac{1}{2}(n_g+n_m)$.				Mülheims (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 234; 1888).
					c 21°		bleu	1,5210		1,51667	B	
								1,5220		1,51746	C	
								1,5244		1,51984	D	
								1,5275		1,52295	E	
								1,5281		1,52354	*b*	
								1,5301		1,52556	F	

San. [de Duckweiler (Eifel)].					*b*			1,52212 1,52296 1,52500 1,52744 1,52925 1,53127	1,52200 1,52283 1,52486 1,52726 1,52904 1,53107 ($t = 22°$)	1,51752 1,51837 1,52033 1,52270 1,52446 1,52645	*Li* Cd 1 D Cd 2 Cd 4 Cd 5	OFFRET (*Bull. Soc. Min.*, t. XIII, p. 635; 1890).
San. [de M^{te} Amiata (Toscane)].					*c* 21°	2 H 24°15' 25°38' 26°53'	*Li* D *Tl*					FRANCIS WILLIAMS (*N. Jahrb. f. Min.*, 1887, Beil.-B. V, p. 381).
Orthose commune.								1,5253	1,5224	1,5189	D	ZIMÁNYI (*loc. cit.*).
B. — Microcline. $K^2Al^2Si^6O^{16}$ [de Narestö (Norvège)].	T	0,65 0,55 $\alpha = 90°3'$ $\beta = 116°$ $\gamma = 90°$env.	—	84° avec norm. à (001). 31° avec norm. à (100). 106° avec norm. à (010).	82° avec norm. à (001). 73° avec norm. à (100). 17° avec norm. à (010).	2 V 83° app.		1,529	1,526	1,523	D	MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. des roches*, p. 195; 1888).
(de Gasern).						2 V 83°41'	D	1,5295	1,5264	1,5224	D	SAUER et USSING (*Gr. Zeits.*, t. XVIII, p. 195; 1891).
C. — Anorthose. $Na^2Al^2Si^6O^{16}$ [de Quatre Ribeyras (Terceira)].	T	0,636 0,548 $\alpha = 90°6'$ $\beta = 116°28'$ $\gamma = 89°43'$	—	*c* 107°	presque parallèle à *b*.	2 V 45°38' $\rho > v$	D	1,5286 1,5305	1,5274 1,5294	1,5213 1,5234	rouge D	FOUQUÉ (*Bull. Soc. Minér.*, t. VI, p. 197; 1883). [*Förstner* (*Gr. Z.*, t. VIII, p. 125; 1884)].
[de Grande Caldeira (Terceira)].						2 V 42°56' $\rho > v$	D	1,5293 1,5314	1,5285 1,5306	1,5230 1,5250	rouge D	ID. (*Id.*, t. XVII, pp. 402 et 400; 1894.
[de Castello-branco (Fayal)].						2 V 49°	D	1,5260 1,5289	1,5251 1,5281	1,5187 1,5224	rouge D	
[de Vidalenc (Mont-Dore)]. 0,68 Na 0,32 K.				Id.	Id.	2 V 32°8'	D	1,5249 1,5272	1,5241 1,5266	1,5188 1,5215	rouge D	ID. (*Id.*, p. 416).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
II. *Plagioclases.* — A. — Albite. $Na^2Al^2Si^6O^{16}$ (du Tyrol).	T	0,633 0,558 $\alpha = 94°\ 4'$ $\beta = 116°28'$ $\gamma = 88°\ 8'$	+	101° à 102° avec norm. à (001).	70° avec norm. à (001).	2 V 78° 20′	rouge		1,537		rouge	DES CLOIZEAUX (*Man. d. Minér.*, t. I, p. 323; 1862).
[de Narestö (Norwège)].				— 15° avec norm. à (010).	— 89° avec norm. à (010).			1,540	1,534	1,532	D	MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. des roches*, p. 205; 1888).
[de Schmirn (Tyrol)].				— 65° avec norm. à (110).				1,5392	1,5331	1,5287	D	ZIMÁNYI (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 352; 1894).
B. — Oligoclase. (de Bamle).	T	0,632 0,553 $\alpha = 93°\ 4'$ $\beta = 116°28'$ $\gamma = 90°\ 4'$	—	presque parall. à (010).	0° à 10° avec norm. à (010).	2 V 88° à 90° $\rho > v$.		1,542	1,538	1,534	D	MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. des roches*, p. 206; 1888).
(de Bakersville). $4(Na^2Al^2Si^6O^{16})$ $+ 2(CaAl^2Si^2O^8)$.					— 86° à 80° avec norm. à (001).	2 V 88° 46′ 88° 36′ 88° 16′ 88° 14′ 88° 22′ 88° 42′ (calculé)	*Li* Cd 1 D Cd 2 Cd 4 Cd 5	1,5438 1,5447 1,5469 1,5495 1,5514 1,5535	1,5400 1,5409 1,5431 1,5456 1,5475 1,5496 ($t = 20°$)	1,5359 1,5367 1,5389 1,5413 1,5432 1,5453	*Li* Cd 1 D Cd 2 Cd 4 Cd 5	OFFRET (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIII, p. 648; 1890).
(du Mexique?). $5(Na^2Al^2Si^6O^{16})$ $+ 2(CaAl^2Si^2O^8)$						$2V = 90°$		1,5436 1,5457	1,5399 1,5415	1,5358 1,5373	rouge D	FOUQUÉ (*Bull. Soc. Minér.*, t. XVII, p. 372; 1894).

C. — Oligoclase-Andésine. $5(Na^2Al^2Si^6O^{16})$ $+4(CaAl^2Si^2O^8)$ (de Salem).	T			presque parall. à l'axe *a*.	14° avec norm. à (010). — 72° avec norm. à (001).	2V 88° ½	rouge					DES CLOIZEAUX (*Bull. Soc. Minér.*, t. VII, p. 328; 1884).
D. — Andésine. (De Roche-Sauve.) $Na^2Al^2Si^6O^{16}$ $+ CaAl^2Si^2O^8$	T		+	18° avec norm. à (010). — 68° avec norm. à (001).	presque parall. à *a*.	2V 88° à 89°		1,556	1,553	1,549	D	MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. des roches*, p. 208; 1888).
E. — Labradorite. (du Labrador).	T	0,619 0,539 $\alpha = 92°38'$ $\beta = 115°35'$ $\gamma = 90°4'$	+	56° avec norm. à (001) — 31° avec norm. à (010) — 44° avec norm. à (110)	106° avec norm. à (001) — 83° avec norm. à (010) —			1,562	1,557	1,554	D	*Id.*, p. 210.
[de Santa-Lucia (Açores)]. I $Na^2Al^2Si^6O^{16}$ $+ 2(CaAl^2Si^2O^8)$.						2V 77°30′	D	1,5634	1,5589	1,5545	D	FOUQUÉ (*Bull. Soc. Minér.*, t. XVII, pp. 337, 341, 344 et 349).
II								1,5601	1,5555	1,5528	rouge	
						77°38′	D	1,5631	1,5583	1,5556	D	
III						78°	D	1,5631	1,5582	1,5562	D	
(de Roche-Sauve).						2V 81° (env.)	D	1,5625	1,5578	1,5548	D	
F. — Labrador-Bytownite. $0,75(Na^2Al^2Si^6O^{16})$ $+ 2(CaAl^2Si^2O^8)$. [de Capello (Fayal)].	T		+	50° avec norm. à (001) — 36° avec norm. à (010)	114° avec norm. à (001) — 71° avec norm. à (010)	2V 77° $\rho > v$	D	1,5657	1,5607	1,5578	rouge	*Id.*, pp. 327 et 331.
								1,5689	1,5639	1,5611	D	
$0,67(Na^2Al^2Si^6O^{16})$ $+ 2(CaAl^2Si^2O^8)$. [de Vellas (Ile St-Jorge)].						2V 76°16′	D	1,5647	1,5602	1,5567	rouge	
								1,5677	1,5628	1,5597	D	

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
G. — Anorthite. 2(Ca $Al^2Si^2O^8$) (de la Somma).	T	0,635 0,550 α = 93°13' β = 115°55' γ = 88°48'	—	127° avec norm. à (001)	35° avec norm. à (001)	2V 77°18' $\rho < v$	D	1,5884	1,5837	1,5757	D	*Id.*, p. 311.
(de l'Etna).				58° avec norm. à (010)	50° avec norm. à (010)	77°55'	D					*Id.*, p. 322.
(de St-Clément).				63° avec norm. à (110)	44° avec norm. à (110)			1,586	1,581	1,574	D	MICHEL LÉVY et LACROIX, (*C. R.*, t. CXI, p. 846; 1890).
Ferronatrite. $(SO^4Na^2)^3(SO^4)^3Fe^2+6H^2O$	R	0,5528	+					1,613		1,558	D	PENFIELD [*Amer. J. of Sc.* (3e s.), t. XL, p. 202; 1890].
Fischérite. $Al^4P^2O^{11}+8H^2O$	O	0,595 ?	+	*c*	*b*	2E 106°45' 106°18'	rouge jaune		1,556 1,557		rouge jaune	DES CLOIZEAUX [*Verh. Min. Ges. St-Pétersb.* (2e s.), t. XI, p. 32; 1876].
Fluellite. $Al^2Fl^6+2H^2O$	O	0,7700 1,8776		*c*	*b*	2E 100° (app.)						GROTH (*Gr. Zeits.*, t. VII, p. 484; 1883).

Fluorine. *Voir* **Table XI** (III), p. 436.

Forstérite. *Voir* **Péridots.**

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Gadolinite. (Y Ce La Di Gl Fe)^{3}Si O^5	M	0,6273 1,3215 β = 90°34'	+	*c* 4°	*c* 94°	2V 85°28' $\rho < v$	D					EICHSTÄDT (*Bib. till k. Sv. Vet. Akad. Förhandl.*, t. X, n° 18; 1885). [*Des Cloizeaux* (*Ann. de Ch. et de Phys.* (4e s.), t. XVIII; 1866].

Gahnite. Zn Al^2O^4	C								1,765			ROSENBUSCH (*Mikr. Physiog.*, 3e éd., p. 291; 1892).
Ganophyllite. 8 $SiO^2(Al^2O^3)_7MnO + 6H^2O$	M	0,413 1,831 β = 93°21′	−	c 3°21′	b	2 V 23°36′ 23°52′	*Li* D	1,7264 1,7298	1,7250 1,7287	1,6941 1,7046	*Li* D	HAMBERG (*Geol. Fören. Förhandl.*, t. XII, p. 586; 1890).
Gastaldite. *Voir* **Glaucophane.**												
Gay-Lussite. $(CO^3)^2Na^2Ca + 5H^2O$	M	1,4897 1,4442 β = 101°33′	−	b	c 165°12′ 166°52′	2 E 51°38′ 52°53′ (*t* = 17°)	rouge bleu					DES CLOIZEAUX (*Man. de Minér.*, t. II, p. 172; 1874).
						51°25′ 52°19′ 52°58′	*Li* D *Tl*					ARZRUNI (*Gr. Zeits.*, t. VI, p. 30; 1882).
(de Californie).				b	c 164°8′ 165°8′	2 E 51°26′ 52°8′ 52°48′ (*t* = 26°)	*Li* D *Tl*	1,5233	1,5156	1,4435	D	PRATT [*Amer. J. of Sc.* (4e s.), t. II, p. 132; 1896].
Gédrite. *Voir* **Amphiboles I** (B).												
Gehlénite. $Ca^3Al^2Si^2O^{10}$	Q	0,400	−					1,663		1,658	D	MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. des roches*, p. 215; 1888).
Gehrardtite. $4(AzO^3)^2Cu + 3H^2O$	O	0,9217 1,1562	−	c	a	2 H 76°20′ 85°4′ n_H = 1,703 1,722	jaune vert jaune vert				D	WELLS et PENFIELD [*Amer. J. of Sc.* (3e s.), t. XXX, p. 50; 1885].
Gibbsite. *Voir* **Hydrargillite.**												

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Globertite. CO^3Mg	R	0,803	—					1,717		1,515	D	MALLARD (*Bull. Soc. Minér.*, t. XI, p. 302; 1888).
Gismondine. $CaAl^2Si^4O^{12}+4H^2O$	M ps. Q	0,96 0,96 β = 90° (app.)	—	*b*	*c* 90° (app.)	2 V 82° 11′ 82° 43′ 83° 19′	*Li* D *Tl*		1,5348 1,5385 1,5409		*Li* D *Tl*	RINNE (*Sitzb. Akad. Berl.*, p. 1027; 1889). [*Des Cloizeaux* (*Bull. Soc. Minér.*, t. VII, p. 135; 1884)].
Glasérite. $(SO^4K^2)^3SO^4Na^2$	H	1,2879	+					1,4993	1,4907		D	BÜCKING (*Gr. Zeits.*, t. XV, p. 561; 1889).
Glaubérite. $(SO^4)^2CaNa^2$ [*Voir* Table XV, pour variation d'angle des axes.]	M	1,220 1,028 β = 112° 11′	—	*c* 31° 4′ 30° 47′ 30° 40′ 30° 11′	*b* *b* *b* ″	2 E 14° 20′ 12° 0′ 9° 30′ 0° 0′ (t = 17°,8′)	*Li* D *Tl* bleu					LASPEYRES (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 536; 1877).
Glaucolite. *Voir* **Scapolite.**												
Glaucophane. $(Na^2FeMgCa)(AlFe)^2Si^4O^{12}$ (de Zermatt).	M	0,55 0,29 β = 104° 58′	—	*c* 85° 36′ 85° 44′ 85° 47′	*c* 175° 36′ 175° 44′ 175° 47′	2 E 84° 42′ 85° 35′ 86° 39′	*Li* D *Tl*					BODEWIG (*Pogg. Ann.*, t. CLVIII, p. 224; 1876).
(de l'île de Groix).				*c* 86°	*c* 176°	2 V 44°	*Li*					VON LASAULX (*Sitz. d. Niederrhein. Ges.*, t. XL, p. 263; 1883).
Id. [var. Gastaldite] (d'Aoste).				*c* 84°	*c* 174°	2 E 70° 68°	rouge bleu					STRÜVER (*Atti dei Lincei* (2ᵉ s.), t. II, p. 336; 1875).
						2 V 43° 58′	D		1,6563	1,6396	D	ROSENBUSCH (*Mikr. Physiogr.*, 3ᵉ éd., p. 548; 1892).

Gmélinite. $H^{12}(Na^2Ca)Al^2Si^4O^{16}$	H	0,7254	—						1,48031	1,47852	D	NEGRI (*Riv. di Min. e Crist. ital.*, t. II, p. 3; 1888).
Goethite. $Fe^2O^3 + H^2O$	O	0,9163 0,6008	+ ?	*b*	*a*	2E 0° 50°	rouge bleu					PALLA (*Gr. Zeits.*, t. XI, p. 23; 1886).
			—	*b*	*c* *a*	58°31′ 67°42′	rouge jaune					PELIKAN (*Tsch. Mittheil.*, t. XIV, p. 1; 1894).
Grenats. I. — *Grossulaire.* $Ca^3Al^2Si^3O^{12}$ incolore (de Wakefield).	C								1,7394 1,7438 1,7480		*Li* D *Tl*	WÜLFING in ROSENBUSCH (*Mikrosk. Physiogr.*, 3ᵉ éd., p. 296; 1892).
avec points rougeâtres (d'Auerbach).									1,7399 1,7441 1,7482		*Li* D *Tl*	
jaunâtre (de Cziklowa).									1,7520 1,7569 1,7617		*Li* D *Tl*	
Gr. Essonite brun (d'Ala).									1,7575 1,7626 1,7676		*Li* D *Tl*	
Grossul. jaune (d'Auerbach).									1,7368 1,7468 1,7593		*Li* D *Tl*	F. TSCHIHATSCHEFF in ROSENBUSCH (*Mikrosk. Physiogr.*, 3ᵉ éd., p. 296; 1892).
Gross. rouge (d'Auerbach).									1,7645 1,7714 1,7796		*Li* D *Tl*	
Gross. jaune très pâle (de Barbin).									1,7428 1,7474		*Li* D	LACROIX (*Minér. de la France*, t. I, p. 218; 1893).
Gross. Pyrénéite.	O ps. c.		+			2V 56° 5′ $\rho < v$		$n_g - n_m$ 0,0021	1,74	$n_m - n_p$ 0,0006		MALLARD (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIV, p. 297; 1891).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
II. — *Pyrope.*	C								1,7369		*Li*	WÜLFING *in* ROSENBUSCH [*Mikrosk. Physiogr.* (3ᵉ éd.), p. 296; 1892].
$(MgFe)^3Al^2Si^3O^{12}$	(ps.)								1,7412		D	
rouge vineux (Kimberley).									1,7451		*Tl*	
jaune brunâtre (id.).									1,7396		*Li*	
									1,7439		D	
									1,7479		*Tl*	
rouge hyacinthe (id.).									1,7459		*Li*	
									1,7504		D	
									1,7545		*Tl*	
rouge vineux (Meronitz).									1,7420		*Li*	
									1,7464		D	
									1,7503		*Tl*	
III. — *Almandin.*	C								1,7716		rouge	DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 518; 1867).
$Fe^3Al^2Si^3O^{12}$	(ps.)								($t = 15°$)			
(de Ceylan).												
rouge foncé								(I).		(II).		WÜLFING *in* ROSENBUSCH (*Mikrosk. Physiogr.* (3ᵉ éd.), p. 296; 1892).
[d'Orient (I)],								1,8052		1,8022	*Li*	
[de Wittichen (II)].								1,8109		1,8078	D	
								1,8159		1,8125	*Tl*	
Id. (de Hoyazo).									1,809		*Li*	OZANN (*Zeits. d. D. Geol. Ges.*, t. XL, p. 694; 1888).
									1,813		D	
Id. (d'Arendal).									1,767		rouge	MÜGGE [*N. Jahrb. f. Min.*, 1889 (I); p. 231].
									1,771		D	

Id. (de l'Inde) (avec bandes d'absorption).							1,795 1,800 1,805 1,821		*Li* D *Tl* bleu extr.	Brun [*Arch. de Gen.* (3e Pér.), t. XXVIII, p. 410; 1892].
Id. (de Barbin).							1,8051 1,8122		*Li* D	Lacroix (*Minér. de la France*, t. I, p. 240; 1893).
IV. — *Spessartine.* $(MnFe)^3Al^2Si^3O^{12}$ (3 Mn 1 Fe) (de Haddam).							1,8050 1,8105 1,8158		*Li* D *Tl*	Wülfing *in* Rosenbusch [*Mikrosk. Physiogr.* (3e éd.), p. 296; 1892].
Id. (de La Vilate).							1,7940 1,7991		*Li* D	Lacroix (*Minér. de la France*, t. I, p. 255; 1893).
V. — *Mélanite.* $Ca^3Fe^2Si^3O^{12}$ vert (de Syssersk).	C (ps.)						1,8780 1,8893 1,9005		*Li* D *Tl*	Ozann *in* Rosenbusch, p. 296.
noir (de Frascati).							1,8467 1,8566 1,8659		*Li* D *Tl*	Wülfing, *id.*
(de Taberg) [biréfringent].							1,8389 1,8436	1,8328 1,8387	jaune vert	Nordenskiöld (*Geol. Fören. Förhandl.*, t. XII, p. 348; 1890).
VI. — *Ouwarowite.* $Ca^3Cr^2S^3O^{12}$ (de Bissersk).	C (ps.)						1,8318 1,8384 1,8449		éosine λ=650 D *Tl*	Wülfing *in* Rosenbusch. (*Id.*, *id.*).

Grossulaire. *Voir* **Grenats** (I).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Gypse. $SO^4Ca + 2H^2O$	M	0,7444 0,4124 β = 113°51′	+	c 130° (DES CLOIZEAUX.)	c 40°			1,52975	1,52267 (t = 19°)	1,52056	D	ANGSTRÖM (*Pogg. Ann.*, t. LXXXVI, p. 212; 1852).
(*Voir* Table XV, pour variation d'indice par la température).						2V57°18′	B	1,52725	1,51941	1,51743	B	VON LANG (*Sitzb. Ak. Wien*, t. LXXVI (II), p. 793; 1877).
						57°42′	C	1,52814	1,52037	1,51834	C	
						58° 8′	D	1,53048	1,52287	1,52082	D	
						58° 6′	E	1,53355	1,52581	1,52370	E	
						57°28′	F	1,53599	1,52826	1,52627	F	
						56°13′	G	1,54074	1,53283	1,53087	G	
						(t = 18°)		(t=16°8)	(t=17°7)	(t=16°8)		
								1,5289	1,5216 (t = 26°)	1,5198	D	F. KOHLRAUSCH (*Wied. Ann.*, t. IV, p. 30; 1878).
						2V61°35′	D	1,5283	1,5218	1,5195	D	MATTHIESSEN (*Zeits. f. Math. u. Phys.*, t. XXIII, p. 187; 1878).
								1,5268	1,5199	1,5177	C	QUINCKE (*Festschrift d. Naturf. Ges. zu Halle*; 1879).
								1,5294	1,5230	1,5201	D	
								1,5324	1,5251	1,5229	E	
								1,5353	1,5281	1,5257	F	
								1,5394	1,5322	1,5294	G	
(de Montmartre).						2V57°24′5	D	1,52941	1,52241 (t = 19°)	1,52033	D	DANKER (*N. Jahr. f. Min.*, 1885. Beil.-B. IV, p. 241).
								1,5260	1,5190	1,5172	*Li*	PULFRICH (*Wied. Ann.*, t. XXX, p. 498; 1887).
								1,5292	1,5220	1,5200	D	
								1,5315	1,5246 (t = 14°)	1,5221	*Tl*	

(de Montmartre).						2V 57°20'40" 57°36'50" 58° 5' 0" 57°58'30" 57°23' 0" max. pour. λ = 575 (t = 19°)	Li C D Tl F	1,52072 1,52717 1,52962 1,53218 1,53524 1,53982	1,51977 1,52021 1,52260 1,52510 1,52805 1,53238 (t = 19°)	1,51770 1,51812 1,52046 1,52295 1,52592 1,53034	Li C D Tl F Hγ	DUFET (Bull. Soc. Minér., t. XI, p. 123; 1888).
(de Sicile).						2V55°17' 55°38',5 56° 2' 56° 0',5 55°31'	B C D E F	1,52415 1,52537 1,52632 1,52734 1,52984 1,53287 1,53343 1,53543	1,51734 1,51850 1,51939 1,52031 1,52278 1,52571 1,52624 1,52818	1,51551 1,51662 1,51749 1,51838 1,52080 1,52371 1,52424 1,52618	A a B c D E b_4 F	MÜLHEIMS (Gr. Zeits., t. XIV, p. 230; 1888).
Hambergite. $H^2Gl^4B^2O^8$	O	0,7988 0,7267	+	c	a	2V86°50' 87° 7' 87°24',5	Li D Tl	1,6294 1,6311 1,6331	1,5891 1,5908 1,5928	1,5542 1,5595 1,5693	Li D Tl	BRÖGGER (Gr. Zeits., t. XVI. Part. II, p. 66; 1890).
Hanksite. $9SO^4Na^2+2CO^3Na^2+KCl$	H	?							1,4807	1,4614	D	PRATT [Amer. J. of. Sc., (4e s.), t. II, p. 133; 1896].
Harmotome. $(BaK^2)Al^2Si^5O^{14}+5H^2O$ (d'Ecosse).	M	0,705 1,234 β = 124°50'	+	b	c 60°32' 59°55'	2V85°52'	rouge bleu	 1,508	1,516 1,506	 1,503	rouge	DES CLOIZEAUX (Man. de Minér., t. I, p. 414; 1862 et t. II, p. XL; 1874). M. LÉVY et LACROIX (Min. des roches, p. 308; 1888).
Harstigite. $(CaMn)^{12}(KNaH)^7Al^3Si^{10}O^{40}$ (de Pajsberg).	O	0,7141 1,01495	+	a	c	2E90°27' ρ < v	jaune	1,6831		1,6782	D	FLINK (Bih. till K. Sv. Vet. Akad. Handl., t. XII, n° 2, p. 2; 1886). RAMSAY (Gr. Zeits., t. XII, p. 220; 1887) (indices).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Hautefeuillite. $(MgCa)^3(PO^4)^2 8H^2O$	M	?	+	c 45°	c 135°	2V54°23′ $\rho < v$	D					MICHEL (*Bull. Soc. Minér.*, t. XVI, p. 39; 1893).
Haüyne. $[(Na^2Ca)Al^2Si^2O^8]^2 + SO^4(Na^2Ca)$ (de Niedermendig).	C								1,4961		D	TSCHIHATSCHEFF *in* ROSENBUSCH (*Mikrosk. Physiogr.*, 3ᵉ éd., p. 325; 1892).
(du Latium).									1,5027		D	ZIMÁNYI (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 329; 1894).
Hédenbergite. *Voir* **Pyroxènes.**												
Heintzite. *Voir* **Hintzéite.**												
Helvine. $(MnGlFe)^3Si^3O^{12}S$	C								1,739		D	MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. des roches*, p. 221; 1888).
Hémafibrite. $Mn^3O^6(AsO)^2.3MnO.5H^2O$	O	0,5261 1,1502	+	c	b	2E70° $\rho > v$						SJÖGREN (*Gr. Zeits.*, t. X, p. 130; 1885).
Hématolite. *Voir* **Diadelphite.**												
Herdérite. $Ca(PO^4)Gl[Fl(OH)]$ (de Stoneham).	O	0,6206 0,4234	—	a	c	2V67° $\rho < v$		 1,621	1,609 1,612	 1,592	D D	CORNU, BERTRAND } *in* DES CLOIZEAUX (*Bull. Soc. Minér.*, t. IX, p. 142; 1886).
Id.	M	0,6206 0,4234 β — 90°	—	c 88°	c 178°	2V68° 1′	D		1,612		D	PENFIELD (*Gr. Zeits.*, t. XXIII, p. 126; 1894).

[de Paris (Maine)]. Ca(PO⁴)Gl(OH) [*Hydroherdérite*].	M	0,6307 0,4274 β = 90°6′	—	c 87°30′	c 177°30′	2V 72°20′	D		1,632		D	*Id.*, p. 118.
Herrengrundite. CaO.4CuO.2SO³.6H²O	M	1,8161 2,8004 β = 91°10′	—	*b*	c 1°10′	2E 66° (moy.) ρ < ν	D					Brezina (*Gr. Zeits.*, t. III. p. 372; 1879).
Heulandite. CaAl²Si⁶O¹⁶ + 5H²O	M	0,403 0,859 β = 91°25′	+	*b*	c 0° (env.)	2V 0° à 60° ρ < ν		1,505	1,499	1,498	D	Michel Lévy et Lacroix (*Minér. des roches*, p. 310; 1888).
Hintzéite. Mg²KB⁹O¹⁶ + 8H²O ou H²KMg²B¹¹O²⁰ + 6H²O	M	2,1937 1,73385 β = 99°48′	+	c 173° (Milch) c 115°16′ (Luedecke)	*b* *b*	2H₀ 105°42′ 104°27′ 104°54′ [nₘ = 1,465 1,468 1,471]	*Li* D *Tl* [*Li* D *Tl*]			1,354	D	Milch (*Gr. Zeits.*, t. XVIII, p. 479; 1891). Luedecke (*Id.*, t. XVIII, p. 481) [*Indice et signe*].
Homilite. FeCa²B²Si²O¹⁰	M	0,6249 1,2824 β = 90°38′	+	c 0°	c 90°	2H 98°	rouge					Des Cloizeaux [*Ann. de Chim. et Phys.* (5ᵉ s.), t. XII, p. 405; 1877].
			—			2V 77°59′ ρ > ν	rouge					Brögger [*Gr. Zeits.*, t. XVI, (2ᵉ P.), p. 134; 1890].
Hopéite. P²O⁸Zn³ + 4H²O	O	0,5722 0,4717	—	*b*	*a*	2V 54°39′ 54°44′	rouge D		1,469 1,471		rouge D	Des Cloizeaux (*Bull. Soc. Minér.*, t. II, p. 135; 1879).

Hornblende. *Voir* **Amphiboles** (II, B).

Hortonolite. *Voir* **Péridots**.

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Hubnérite. Tu O^4 Mn	M	0,830 0,868 $\beta = 90°38'$	+	c 17°39′	*b*	2 V 75°	*Li*					GROTH et ARZRUNI (*Pogg. Ann.*, t. CXLIX, p. 237; 1873).
Humboldtilite. *Voir* **Mélilite.**												
Humite. $Mg^8Si^3O^{14}$	O	0,463 0,582	+	*a*	*b*	2 E 150° (env.)						DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 573; 1867).
(de Nordmarken).						2 V 68° 1′ 67°54′ 67°44′	*Li* D *Tl*		1,643		D	SJÖGREN (*Bull. of the Geol. Inst. of Upsala*, t. I, p. 1; 1892).
Hureaulite. $H^{10}(MnFe)^5P^4O^{21}$	M	0,899 0,889 $\beta = 90°33'$	—	*b*	c 75° c 76°	2 H 84°30′ 86°30′ [n_H { 1,466 1,478	rouge bleu rouge bleu]					DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 648; 1867).
Hyalite. $SiO^2 + aq$	am.								1,4374 (1re plaque) 1,4555 (2e plaque)		rouge	DES CLOIZEAUX (*Man. de Minér.*, t. I, p. 22; 1862).
(de Waltsch).									1,458		D	ZIMÁNYI (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 327; 1892).
Hyalophane. $(BaK^2Na^2)Al^2Si^4O^{12}$	M	0,6584 0,5522 $\beta = 115°35'$	—	c 110°35′ app.	*b*	2 V 79°21′ 79° 3′ 78°42′	*Li* D *Tl*		1,5388 1,5592 1,5416		*Li* D *Tl*	RINNE [*N. Jahrb. f. Min.*, 1884 (1), p. 207].

Hydrargillite. $H^6Al^2O^6$ (de l'Oural).	M	1,7089 1,9184 β = 94°31′	+	c 155° [calculé]	c 65° ou b	2E petit ρ < v						Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 649; 1867).
(de Norwège).				c 159°	c 69° ou b	2E o app.		1,5347	1,5347		D	Brögger (*Gr. Zeits.*, t. XVI, p. 44; 1890).
Hydrophane. SiO^2 + aq	am.							Non imbibée. (I) 1,406 (II) 1,266 (III) 1,387	Imbibée. 1,446 1,406 1,439		rouge	Des Cloizeaux (*Man. de Minér.*, t. I, p. 23; 1862).

Hypersthène. *Voir* **Pyroxènes** (II, C).

Idocrase. $Ca^{18}Al^8Si^{15}O^{66}$ (d'Ala).	Q	0,3798	—					1,7205		1,719	jaune	Des Cloizeaux (*Man. de Minér.*, t. I, p. 280; 1862).
								1,7235		1,7226	D	Osann *in* Rosenbusch (*Mikr. Physiogr.*, 3ᵉ éd. p. 366; 1892).
Johnstrupite. $\left\{\begin{matrix} Fl^6Ti^3 \\ FlCe \end{matrix}\right\} Ce^2Ca^{13}(NaH)^8(SiO^4)^{12}$	M	1,6229 1,3594 β = 93°5′	+	c 92°½ ou 87°½	c 2°½ ou 177°½	2V 71°10′,5 69°54′ 68°20′	*Li* D *Tl*		1,546		D	Brögger [*Gr. Zeits.*, t. XVI (2ᵉ P.), p. 78; 1890].
Kainite. $SO^4K^2.SO^4Mg.MgCl^2+6H^2O$	M	1,2185 0,5863 β = 94°54′	—	c 172°	c 82°	2E 141°	D					Groth (*Pogg. Ann.*, t. CXXXVII, p. 442; 1869). [*Bücking* (*Gr. Z.*, t. XV, p. 561; 1889).]
Kaolinite. $2H^2O.Al^2O^3.2SiO^2$ (d'Anglesey).	M	0,5748 1,5997 β = 96°49′	—	c 160° env.	b	2V 90° app.						Dick (*Miner. Magaz.*, t. VIII, p. 15; 1888).

Keilhauite. *Voir* **Sphène**.

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Kiesérite. $SO^4Mg + H^2O$	M	0,9147 1,7571 $\beta = 90°54'$	+	c 76°25'	c 166°25'	2E 90°12' 90° 0' 89°38' 89°16'	rouge D vert bleu					TSCHERMAK (*Sitzb. Akad. Wien*, t. LXIII (I), p. 317; 1871).
Kjérulfine. *Voir* **Wagnérite.**												
Klaprothine. *Voir* **Lazulite.**												
Knébelite. *Voir* **Péridots.**												
Kornerupine. $MgAl^2SiO^6$	O	0,854 ?	—	c	b	2E 32° ½ (variable)	D					USSING (*Gr. Zeits.*, t. XV, p. 605; 1889).
Labradorite. *Voir* **Feldspaths.**												
Lanarkite. $SO^4Pb + PbO$	M	0,8681 1,3837 $\beta = 91°49'$	—	[Plan des axes parallèle à $g^1(010)$]		2H 65° 3' 63°55'	rouge vert					PISANI (*C. R.*, t. LXXVI, p. 114; 1873).
Lanthanite. $CO^3La + 3H^2O$	O	0,9528 0,9023	—	c	b	2E 108° 1' 108°39'	rouge bleu					DES CLOIZEAUX (*Man. de Min.*, t. II, p. 177; 1874).
Laumonite. $H^8CaAl^2Si^4O^{16}$ (du Huelgoat).	M	1,145 1,181 $\beta = 111°13'$	—	c 67° (env.)	c 157°	2E 52°24' 56°15'	rouge vert	1,525	1,524	1,513	D	DES CLOIZEAUX (*Man. de Min.*, t. I, p. 402; 1862) (*axes*). MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. des roches*, p. 311; 1888) (*indices*).

Lavénite. Na(MnCa)ZrSi²O⁷Fl	M	1,0963 0,7152 β = 110°17′	—	c 160″	c 70″	2V79″46′ ρ = υ	D		1,750		D	Brögger [*Gr. Zeits.*, t. XVI (2ᵉ P.), p. 341; 1890].
Lawsonite. H⁴CaAl²Si²O¹⁰	O	0,6652 0,7385	+	c	a	2V84° 6′	D	1,684	1,669?	1,665	D	Ransome et Palache (*Gr. Zeits.*, t. XXV, p. 533; 1895).
Lazulite. (MgFeCa)Al²H²P²O¹⁰ (de Graves Mount).	M	0,975 1,694 β = 91°58′	—	c 170°35′	c 80°35′	2E135° env. ρ < υ					D	Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 353; 1867).
(du Brésil).						2V69°		1,639	1,632	1,603	D	Michel Lévy et Lacroix (*Minér. des roches*, p. 229; 1888).
Leadhillite. 3CO³Pb + SO⁴Pb	O	0,7919 0,4541	—	c	a	2E20°32′ 22°22′ (t = 15°)	rouge bleu					Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 582; 1867). [*Von Lang* (*Sitz. Ak. Wien*, t. XXXI; 1858).]
						2E20° 0′ 20°20′ 20°45′ (t = 20°)	*Li* D *Tl*					Hintze (*Pogg. Ann.*, t. CLII, p. 258; 1874).
Id. (var. Maxite).						2E18°36′ 19°28′ 19°41′ [t = 20°]	*Li* D *Tl*	L'angle des axes diminue par la chaleur, devient nul vers 125°, mais ne reprend pas sa valeur primitive 2E = 10° pour t = 25°.				
Lépidolite. (LiKH)⁸Al⁸Si¹²O⁴⁸ (de Schuttenhofen).	M	0,578 3,293 β = 90°4′	—	c 1°53′ 1°38′	c 91°53′ 91°38′	2E83°16′ 84° 1′	rouge D	1,6047	1,5975		D	Scharizer (*Gr. Zeits.*, t. XII, p. 8; 1887).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Leucite. *Voir* **Amphigène.**												
Leucophane. $Na^2(GlCa)^5Si^5O^{15}Fl^2$	O	0,9939 0,6722	—	*c*	*b*	2E75°	rouge	1,594	1,591	1,570	D	Des Cloizeaux (*Man. de Minér.*, t. I, p. 144; 1862). Michel Lévy et Lacroix (*Minér. d. roches*, p. 236) (*indices*).
						2E74°24',5 74°15' 74° 8'	*Li* D *Tl*	1,5948 1,5979	1,5909 1,5948	1,5680 1,5709	rouge D	Brögger [*Gr. Zeits.*, t. XVI (2ᵉ P.), p. 273; 1890].
Leverriérite. $H^{10}Al^4Si^5O^{21}$	O	0,488 ?	—	*c*	*a*	2V45° à 52°						Termier [*Ann. des Mines* (8ᵉ s.), t. XVII, p. 372; 1890].
Libéténite. $H^2Cu^4P^2O^{10}$	O	0,960 0,702	—	*b*	*a*	2V81°38' 81° 8' 80°20'	rouge jaune bleu		1,739 1,743 1,755		rouge jaune bleu	Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 583; 1867).
Linarite. $(PbCu)SO^4(PbCu)(OH)^2$ [mine S. Giovanni (Sardaigne)].	M	1,71613 0,82962 $\beta = 102°37'$	—	*c* 165° app.	*b*	2V 79°59'	D	1,8593	1,8380	1,8090	D	Brugnatelli (*Gr. Zeits.*, t. XXVIII, p. 307; 1897).
Liroconite. $H^{12}Cu^{12}Al^4As^6O^{39}$	M	1,319 1,681 $\beta = 91°27'$	—	*b*	*c* 155° app.	2E132°22' 133°57'	rouge bleu					Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 654; 1867).

Lithiophilite. *Voir* **Triphyline.**

Ludlamite. $Fe^7P^4O^{19}+9H^2O$	M	2,278 2,035 $\beta=100°33'$	+	*c* 112°55'	*c* 22°55'	2V 82°22' $\rho>\nu$	blanc					MASKELINE et FIELD (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 68; 1877).
Lunnite. $PO^4(CuOH)^3$	M	2,9087 0,6675 $\beta=103°26'$	—	*c* 163° app.	*b*	2E 95° env. $\rho<\nu$						DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 655; 1867).
Malachite. $CO^3(CuOH)^2$	M	0,7823 0,4036 $\beta=90°3'$	—	*c* 23°50'	*c* 113°50'	2V 41°54' 46°26' 48° 8'	rouge jaune bleu					VON LANG [*Phil. Mag.* (4ᵉ s.), t. XXV, p. 435; 1863]. [*Id.*, t. XXVIII; 1864.]
(de Rheinbreitenbach).				*c* 23°29' *c* 23°31'	*c* 113°29' *c* 113°31'	2V 44° 5' 43°54'	rouge jaune		1,87 1,88 1,89		rouge jaune vert	DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 656; 1867).

Manganopectolite. *Voir* **Pectolite.**

Matlockite. $PbCl^2.PbO$	O ps. Q	1 1,723	—	*c*	*a*	2E 55° $\rho<\nu$						LACROIX (*C. R.*, t. CXXIII, p. 956; 1896).
Méionite. $Ca^6Al^8Si^9O^{36}$ (de la Somma).	Q	0,4393							1,594 à 1,597	1,558 à 1,561	jaune	DES CLOIZEAUX [*Ann. des Mines* (5ᵉ s.), t. XI, p. 333; 1857].
									1,5653	1,5456	D	F. KOHLRAUSCH (*Wied. Ann.*, t. IV, p. 30; 1878).
Id. var. Mizzonite. (de la Somma).									1,5549 1,5580 1,5611	1,5404 1,5434 1,5463	*Li* D *Tl*	WÜLFING *in* ROSENBUSCH (*Mikr. Physiogr.*, 3ᵉ éd., p. 360; 1892).
Id.									1,563	1,540	D	FRANCO (*Giorn. di Min. di Sansoni*, t. V, p. 193; 1895).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES		ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX.			RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
				aiguë.	obtuse.			n_g.	n_m.	n_p.		
Mélanite. *Voir* **Grenats.**												
Mélilite. $(CaMg)^{12}Al^4Si^9O^{36}$ (de la Somma).	Q	0,455	−					1,6312 1,6339		1,6262 1,6291	rouge D	HENNIGER *in* ROSENBUSCH (*Mikr. Physiogr.*, 3ᵉ éd., p. 369; 1892).
Mélinophane. $Na^4(GlCa)^{12}Si^9O^{30}Fl^4$	Q	0,658	−					1,611		1,592	rouge	DES CLOIZEAUX (*Man. de Minér.*, t. I, p. 145; 1862).
								1,6097 1,6126 1,6161		1,5912 1,5934 1,5975	rouge D *Tl*	BRÖGGER [*Gr. Zeits.*, t. XVI (2ᵉ P.), p. 282; 1890].
Mésotype. $H^4Na^2Al^2Si^3O^{12}$ (d'Auvergne).	O	0,9827 0,3520	+	*c*	*a*	2E 93°28' 95°41'	rouge bleu	1,4887	1,4797	1,4768	rouge	DES CLOIZEAUX (*Man. de Minér.*, t. I, p. 383; 1862).
								1,4901	1,4808	1,4777	D	ZIMÁNYI (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 342; 1894).
(de Stokö).		0,9786 0,3536				2V 61°56' 62°15' 62°34'	*Li* D *Tl*	1,48534 1,48866 1,49181	1,47631 1,47897 1,48172	1,47287 1,47543 1,47801	*Li* D *Tl*	BRÖGGER [*Gr. Zeits.*, t. XVI (2ᵉ P.), p. 615; 1890].
(de Klein-Arö).						2V 62°16',5 62°29',5 62°39',5	*Li* D *Tl*	1,48807 1,49047 1,49296		1,47577 1,47783 1,48030	*Li* D *Tl*	LORENZEN *in* BRÖGGER, (*id.*).

Micas.	M	0,578	•	c 0°	c 90°	[illegible]		$\frac{1}{2}(n_g + n_m)$				p. 350; 1891).
A. Biotite.		3,293										
$(KH)^4(MgFe)^{12}(AlFe)^6Si^{12}O^{48}$		β -- 90° 4'										
incol. (du Vésuve).								1,5745		1,5412	D	
vert olive (Rocca di Papa).								1,6032		1,5618	D	
vert clair (de la Somma).								1,5792		1,5443	D	
noir (de la Somma).								1,638 (?)		1,5795	D	
id. (de Töplitz).										1,5829	D	
B. Phlogopite. $(KH)^8Mg^{12}(AlFe)^4Si^{12}(OFl^2)^{44}$ (de Templeton).						2V 0° à 20°		1,606		1,562	D	Michel Lévy et Lacroix (*Minér. des roches*, p. 240; 1888).
C. Muscovite. $(KNa)^4H^8Al^{12}Si^{12}O^{48}$ (de l'Inde).			—	c 0° (1° à 2°)	b	2V 30° à 50°		1,5997	1,5941	1,5609	D	F. Kohlrausch (*Wied. Ann.*, t. IV, p. 30; 1878).
(?)								1,6117	1,6049	1,5692	D	Matthiessen (*Zeits. f. Math. u. Phys.*, t. XXII, p. 187; 1878).
(?)								1,5943	1,5899	1,5566	*Li*	Pulfrich (*Wied. Ann.*, t. XXX, p. 499; 1887).
								1,5977	1,5936	1,5601	D	
								1,6005	1,5967	1,5635	*Tl*	
(de Penneville).								1,613	1,610	1,571	D	Michel Lévy et Lacroix (*Minér. des roches*, p. 241; 1888).
(de Buckfield).								1,6007	1,5968	1,5619	D	Zimányi (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 350; 1894).
Mimétèse. $Pb^5As^3O^{12}Cl$	H (ps.)	0,728	—					1,474		1,465	rouge	Des Cloizeaux [*Ann. des Mines* (5e s.), t. XIV, p. 353; 1858].
Id., var. Hédyphane.								1,467		1,463	Id.	

Mizzonite. *Voir* **Meionite.**

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Monazite. $PO^4(CeLaDi)$ (de Norwich).	M	0,9693 0,9256 $\beta = 103°40'$	+	*c* 3°40′	*b*	2E 29° 4′ 28°48′	rouge bleu					DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 660; 1867).
(de la Sibérie orient.).				?	*b*	2E 31° 8′ 31°43′	rouge bleu					*Id.* (*Bull. Soc. Minér.*, t. IV, p. 57; 1881). [*Id.* (*Man.*, t. II, p. 476; 1893).]
var. Turnérite.				*c* 1° 4′	*b*	2E 34°12′ 34°48′	rouge vert					TRECHMANN (*N. Jahrb. f. Min.*, 1876; p. 593).
(de Schuttenhofen).				*c* 5°54′	*b*	2E 25°22′ 24°56′	rouge D					SCHARIZER (*Gr. Zeits.*, t. XII, p. 267; 1887).
(de Pisek).				?	*b*	2E 29° 7′ 28°25′	rouge D					VRBA (*id.*, t. XV, p. 205; 1889).
(d'Arendal).				*c* 3°	*b*	2E 24° $\rho < v$		1,841	1,797	1,796	blanc	WÜLFING *in* ROSENBUSCH [*Mikr. Physiogr.* (3ᵉ éd.), p. 498; 1892].
Montebrasite. $2Al^2P^2O^8 + 2(LiH)Fl$ (d'Hébron).	T	0,245 0,461 $\alpha = 69° 9'$ $\beta = 97°46'$ $\gamma = 88°56'$	—	presque parall. à (001)(1$\bar{1}$0)	» [plan des axes 23° avec (001) 82° avec (1$\bar{1}$0)]	2V 50° à 90° $\rho < v$		1,620	1,611	1,600	D	MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. des roches*, p. 140; 1888). [*Des Cloizeaux* (*Ann. de Chim. et de Phys.*, 4ᵉ s., t. XXVII, p. 402; 1872).]

Monticellite. *Voir* **Péridots.**

Mosandrite. $\left(\begin{matrix}Fl^2\\OH^6\end{matrix}\right)(TiZr)^4$ $Ce^2Ca^{10}(NaH)^{11}(SiO^4)^{12}$ (de Laaven).		1,359 β = 93°5'		ou 92° env.	ou 2°							(*Mikros. Physiogr.*, 3e éd., p. 615; 1892).
									1,6185		jaune moy.	Osann (*Id.*).
Néphéline. $(NaK)^2Al^2Si^2O^8$ (de la Somma).	H	0,8358	—					1,539 à 1,542		1,534 à 1,537	jaune	Des Cloizeaux [*Ann. des Mines* (5e série), t. XI, p. 303; 1857].
								1,5416 1,5427		1,5376 1,5378	D D	Wolff, Wadsworth in Rosenbusch (*Mikros. Physiog.*, 3e éd., p. 413; 1892).
								1,5424		1,5375	D	Zimányi (*Gr. Zeits.*, t. XX, p. 333; 1894).
Var. Éléolite (de l'Arkansas).								1,5469		1,5422	D	Penfield in Rosenbusch (*loc. cit.*).
Id. (de Laurwik).								1,5364		1,5322	D	Zimányi (*loc. cit.*).

Nesquehonite. *Voir* **Carbonate de magnésium hydraté.**

Newberyite. $PO^4MgH + 3H^2O$	O	0,9435 0,9299	+	*c*	*a*	2V 44°17' $\rho < v$	D		1,5196		D	Schmidt (*Gr. Zeits.*, t. VII, p. 33; 1883). [*Des Cloizeaux* (*Bull. Soc. Minér.*, t. II, p. 82; 1879).]
Northupite. $CO^3Mg.CO^3Na^2.NaCl$	C								1,5117 1,5144 1,5180		*Li* D *Tl*	Pratt [*Amer. Journ. of Sc.*, (4e s.), t. II, p. 125; 1896].
Noséane. $2(Na^2Al^2Si^2O^8) + SO^4Na^2$ (du Laacher-See).	C								1,4950		D	Zimányi (*Gr. Zeits.*, t. XX, p. 329; 1894).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Nuttalite. *Voir* **Scapolite.**												
Obsidienne (du Mexique).	am.								1,482 1,485		*Li* D	Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 713; 1867).
									1,4953		D	F. Kohlrausch (*Wied. Ann.*, t. IV, p. 30; 1878).
									1,49278 1,49389 1,49644 1,49937 1,50005 1,50174		B C D E b_4 F	Mülheims (*G. Zeits.*, t. XIV, p. 223; 1888).
									1,4841		D	Corning *in* Rosenbusch (*Mikros. Physiogr.*, 3ᵉ éd., p. 311; 1892).
Oligiste. Fe^2O^3	R	1,359	—					2,904 2,949 2,988 3,042 3,22 (?)		2,690 2,725 2,759 2,797 2,94(?)	A *a* B C D	Wülfing (*Tsch. Mitth.*, t. XV, p. 68; 1895).
Olivénite. $H^2Cu^4As^2O^{10}$	O	0,9573 0,6894	+	*a*	*b*	2H 106° (n_H = 1,468) $\rho < v$	jaune					Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 591; 1867).

Olivine. *Voir* **Péridot.**

Opale. $SiO^2 + Aq$.	am.											… Minér., t. I, p. 23; 1862).
Op. noble irisée (Guatemala).									1,446		rouge	
Op. non irisée id.									1,442		rouge	
Op. jaune foncé id.									1,450		rouge	
incolore (Mexique).									1,44807 ($t = 18°$)		D	BAILLE (*Ann. du Conserv. des A. et M.*, t. VII, p. 262; 1868).
laiteuse (Moravié).									1,4536		D	ZIMÁNYI (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 328; 1894).
. O. artificielle.									1,45431 1,45677 1,45883 1,46358 1,46737		K_α C D F H_γ	BRUN [*Arch. de Gen.*, (3e Pér.), t. XXV, p. 720; 1891].
Orpiment. As^2S^3 (de Tajowa).	O	0,829 1,12		*a*	*b*	2 V' 76° ½ 70° 24' 66° ½ à travers les faces *m*	C D E					MIERS (*Miner. Mag. and J. Min. Soc.*, t. X, p. 24; 1892).

Orthose. *Voir* **Feldspaths.**

Ouwarowite. *Voir* **Grenats.**

Pachnolite. Ca Na Al Fl^6	M	1,1639 1,5211 $\beta = 90° 17'$	+	*c* 68° 5'	*b*	2 E 118° $\rho < v$						DES CLOIZEAUX [*Ann. de Ch. et Phys.* (5e s.), t. XXIX, p. 396; 1883].
				c 67° 48'	*b*	2 H 73° 6' 72° 30' 71° 18'	rouge jaune vert					KRENNER (*Math. u. Naturw. Ber. aus Ungarn*, t. I; 1883).

Paranthine. *Voir* **Scapolite.**

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Pargasite. *Voir* **Amphiboles.**												
Parisite. $3CO^3R + RFl^2$ $R = (Ce, La, Di)$	H	3,289	+					1,670		1,569	rouge	DE SENARMONT *in* DES CLOIZEAUX [*Ann. des Mines* (5ᵉ s.), t. XI, p. 300; 1857].
Pectolite. $(CaNa^2H^2)SiO^3$	M	1,1140 0,9864 β = 95°20′	+	*b*	*c* 90°	2 H_o 143° à 145°						DES CLOIZEAUX (*Man. de Minér.*, t. I, p. 547; 1862).
Pect. manganésifère. [Manganopectolite]		Id.	+	*b*	*c* 90°	2 E 15°	D					WILLIAMS (*Gr. Zeits.*, t. XVIII, p. 388; 1890).
Pennine. $H^{10}Mg^7Al^2Si^4O^{23}$ (de Zermatt)	M	0,577 2,277 β = 90°20′	−	*c* 0° app.	*c* 90°	2 V petit		1,5775		1,5760	rouge	DES CLOIZEAUX (*Man. de Minér.*, t. I, p. 436; 1862).
			−					1,5922 1,5956 1,5992		1,5816 1,5854 1,5902	*Li* D *Tl*	PULFRICH (*Wied. Ann.*, t. XXX, p. 501; 1887).
			−					1,579		1,576	D	MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. des roches*, p. 168; 1888).
(de Rympfischwänge).			+					1,5832		1,5821	D	ZIMÁNYI (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 335; 1894).
Périclase. MgO (de la Somma)	C								1,66		D	MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. des roches*, p. 246; 1888).

[illegible]									1,7364 1,7413		D *Tl*	t. XVI, p. 18; 1893).
Péridots. I. — *Forstérite.* SiO^4Mg^2 (de la Somma).	O	0,5865 0,4657	+	*c*	*b*	2V 86° 1' 86° 10' 86° 32'	rouge jaune bleu		1,657 1,659 1,670		rouge jaune bleu	Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 591, 1867 et *Man. de Minér.*, t. II, p. IX; 1874).
Id. 0,987 Mg 0,013 Fe						2V 85° 38' 85° 44' ½ 85° 56'	*Li* D *Tl*					Arzruni (*Gr. Zeits.*, t. XXV, p. 475; 1895).
II. — *Olivine.* $SiO^4(MgFe)^2$ (de Torre del Greco).	O	0,5865 0,4657	+	*c*	*b*	2V 88° 54' $\rho < v$	jaune moy.	1,697	1,678	1,661	jaune moy.	Des Cloizeaux (*Man. de Minér.*, t. I, p. 131; 1862).
(de l'Inde).								1,6894	1,6703	1,6535	D	Zimányi (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 338; 1894).
(du Nouveau-Mexique). 0,087 Fe 0,913 Mg			+	*c*	*b*	2V 88° 36'	D					Penfield et Forbes [*Amer. J. of Sc.* (4ᵉ s.), t. I, p. 132; 1896].
(d'Égypte ?). 0,093 Fe 0,907 Mg			+	*c*	*b*	2V 88° 41'	D					
(d'Hawaii). 0,105 Fe 0,895 Mg			+	*c*	*b*	2V 88° 58'	D					
(du Vésuve). 0,13 Fe 0,87 Mg			−	*b*	*c*	2V 89° 42'	D					
(d'Auvergne). 0,134 Fe 0,866 Mg			−	*b*	*c*	2V 89° 36'	D		1,6916			
Var. Hortonolite (de Monroë). 0,58 Fe 0,42 Mg			−	*b*	*c*	2V 69° 24' $\rho > v$	D	1,8031	1,7915	1,7684	D	
III. — *Fayalite.* SiO^4Fe^2 [de Rockport (Mass.)].	O	0,579 0,458	−	*b*	*c*	2V 49° 50' $\rho > v$	D	1,8736	1,8642	1,8236	D	

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
IV. — *Knébelite.* (de Vester Silfberg). $SiO^4(FeMn)^2$ 0,71 Fe 0,19 Mn	O	? 0,467	—	*b*	*c*	2H 63°45' (verre) $\rho > v$						Weibull (*Tsch. Mitth.*, t. VII, p. 108; 1885).
(de Dannemora). 0,54 Fe 0,46 Mn			—	*b*	*c*	2H 59°12' (verre)						
Id.						2E 115° à 120° $\rho > v$	blanc					Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 580; 1867).
V. — *Téphroïte.* SiO^4Mn^2 (de Stirling).	O	0,591 0,469	—	*b*	*c*	2E 161°48' 156°25'	rouge jaune					*Id.*, p. 609.
(de Pajsberg).						2V 77°16' 76° 6'	rouge jaune					Flink [*Bih. till Sv. vet. Akad. Handl.*, t. XIII (2) n° 7; 1887].
VI. — *Monticellite.* $SiO^4Ca(MgFe)$ (de Magnet Cove). 0,1 Fe 0,9 Mg	O	0,586 0,567	—	*b*	*c*	2V 75°42' 75° 2' 72°58'	*Li* D *Tl*	1,6679	1,6594 1,6616 1,6653	1,6505	*Li* D *Tl*	Penfield et Forbes (*Amer. J. of Sc.* (4e s.), t. I, p. 131; 1899).
VII. — *Titanolivine.* $(SiTi)O^4(MgFe)^2$	O?	0,587 0,466 ?	+			2V 62°18' $\rho > v$	D	1,702	1,678	1,669	D	Lacroix (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIII, p. 18; 1890).
Perowskite. TiO^3Ca	C? ps. c.	1,000 0,707				2V 90° env.			2,38		D	Des Cloizeaux (*Bull. Soc. Minér.*, t. XVI, p. 222; 1893).

Pétalite (Li^2Na^2)$^1Al^8Si^{30}O^{75}$ (*Castor* de l'île d'Elbe).	M	1,1534 0,7436 β = 112°26'	+	n		c 114°30' 115°30'	2V 83°30' 83°34' 83°52'	rouge D bleu		1,5078 1,5096 1,5180		rouge D bleu	Des Cloizeaux (*Ann. de Ch. et Phys.* (4e s.), t. III, p. 264; 1864)].
(Pét. d'Utö).									1,516	1,510	1,504	D	Michel Lévy et Lacroix (*Minér. des roches*, p. 252; 1888).
Pharmacolite. $AsO^4CaH + 2H^2O$ (artificielle).	M	0,6103 0,3525 β = 96°36'	—	c	67°30'	b	2V 77° 5' 79°24' 80°18' (t = 19°)	*Li* D *Tl*	1,5937	1,5891	1,5825	D	Dufet (*Bull. Soc. Minér.*, t. XI, p. 190; 1888).
Phénacite SiO^4Gl^2 (de Framont).	R	0,661	+						1,672	1,652		rouge	de Senarmont (*Annu. du Bur. des Longit.*; 1856).
(de l'Oural).									1,6672 1,6692 1,6725	1,6513 1,6533 1,6567		C D *b*	Grailich (*Kryst.-Opt. Unters.*, p. 200; Wien, 1858).
(de Framont).									1,6673 1,6697	1,6508 1,6540 (t = 16°)		*Li* D	Des Cloizeaux (*Man. de Minér.*, t. II, p. IX; 1874).
(de l'Oural).									1,66639 1,66735 1,66977 1,67254 1,67451 1,67675	1,65060 1,65154 1,65394 1,65664 1,65858 1,66077 (t = 20°)		*Li* Cd1 D Cd2 Cd4 Cd5	Offret (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIII; 1890). [*Pulfrich* (*Wied. Ann.*, t. XXX; 1887).]
Phosgénite $CO^3Pb.PbCl^2$ (de Monte-Poni).	Q	1,088	+						2,140	2,114		orangé	Q. Sella *in* Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 527; 1867).

Phosphorochalcite. *Voir* **Lunnite.**

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Phosphosidérite. $(P^2O^8Fe^2)^2 + 7H^2O$	O	0,5330 0,8772	+	*c*	*a*	2 V 62° 4′	D		1,7315		D	Bruhns et Busz (*Gr. Zeits.*, t. XVII, p. 559; 1890).
Piémontite. $H^2(CaMn)^4$ $(Mn^2Al^2Fe^2)^3Si^8O^{26}$ (de Saint-Marcel). 20 pour 100 Mn^3O^3	M	1,581 1,806 β = 115° 24′	+	*c* 82° 24′ 83° 19′	*c* 172° 24′ 173° 19′	2 V voisin de 90°	*Li* D					Laspeyres (*Gr. Zeits.*, t. IV, p. 443; 1880).
(de Jacobsberg). 4½ pour 100 MnO			—	*c* 175° 26′ 174° 40′	*c* 85° 26′ 84° 40′	2 V 88° 40′ 86° 49′	rouge jaune					Flink (*Bih. till Sv. Vet. Ak. Handl. Stockholm*, t. XIII, p. 52; 1888).
Pinakiolit. $3MgOB^2O^3 + Mn^3O^4$	O	0,8338 0,5881	-	*b*	*a*	2 E 60° (app.)						Flink (*Gr. Zeits.*, t. XVIII, p. 365; 1890).
Pirssonite. $(CO^3Ca)(CO^3Na^2) + 2H^2O$	O	0,56615 0,3019	+	*b*	*a*	2 E 48° 16′ ($t = 20°$)	D	1,5751 1,5710 1,5747 1,5789	1,5095 1,5056 1,5084 1,5115	1,5043	D *Li* D *Tl*	Pratt [*Amer. J. of Sc.*, (4ᵉ s.), t. II, p. 129; 1896].
Pollux. $2Cs^2O.2Al^2O^3.9SiO^2 + \frac{1}{2}H^2O$ (de l'île d'Elbe).	C								1,515 1,517 1,527		rouge D bleu	Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 518; 1867).
(d'Hébron).									1,5215 1,5247 1,5273		*Li* D *Tl*	Penfield in Wells (*Am. J. of Sc.* (3ᵉ s.), t. XLI, p. 213; 1891).

Polybasite. (Sb As)^{2}S^3 + 10(Ag Cu)^{2}S	[illegible]	0,377 0,408	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible] (app.)	[illegible]					[illegible] t. XVIII, p. 595; 1867).
Prehnite. $H^2Ca^2Al^2Si^3O^{12}$ (de Ratschinges).	O	0,8401 0,8440	+	*c*	*a*	2V 67° (moyenne) $\rho > \nu$		1,649	1,626	1,616	D	DES CLOIZEAUX (*Bull. Soc. Minér.*, t. V, p. 127; 1882).
(de Jordansmühl).						2V 69°22′	D					BEUTELL [*N. Jahrb.*, 1887 (I), p. 89].
Prismatine. $Mg^6Si^6Al^{10}O^{33}$	O	0,862 ?	—	*c*	*b*	2V 37°34′	D	1,6818	1,6805	1,6691	D	USSING (*Gr. Zeits.*, t. XV, p. 608; 1889).
Prosopite. $CaFl^2 + 2Al^2(Fl.OH)^6$	M (T?)	1,318 0,5912 β = 93°58′	+	*c* 134°	*c* 44°	2V 63°30′ 62°45′ 59°20′	rouge jaune bleu		1,500 1,502 1,506		rouge jaune bleu	DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 703; 1867).
Proustite. Ag^3AsS^3	R	0,788	—					2,9789 3,0877		2,7113 2,7924	*Li* D	DES CLOIZEAUX et FIZEAU (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 714; 1867).
Pseudobrookite. $Fe^4(TiO^4)^3$ (?)	O	0,5062 0,5759	+	*a*	*b*	2H 84°30′ $\rho < \nu$ (dans le verre)						LATTERMANN (*Tscherm. Mitth.*, t. IX, p. 47; 1887).
Pyrénéite. **Pyrope.** } *Voir* **Grenats.**												
Pyrophanite. TiO^3Mn	R	1,369	—					2,4414 2,4810		2,21 (app.)	*Li* D	HAMBERG (*Geol. Fören. Förhandl.*, t. XII, p. 567; 1890).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Pyrophyllite. $H^2Al^2Si^4O^{12}$ (de l'Oural)	O	?	—	*c*	?	2 E 108° 10' $\rho > \nu$	rouge		1,58			DES CLOIZEAUX (*Man. de Minér.*, t. I, p. 189; 1862). MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. des roches*, p. 255; 1888) (*indice*).
Pyroxènes. I. *Pyr. rhombiques.* A. — Enstatite. SiO^3Mg (de Moravie) [0,96 Mg 0,04 Fe]	O	0,9702 0,5710	+	*c*	*a*	2 V 69° 42'	D	1,665	1,659	1,656	D	DES CLOIZEAUX (*Man. de Minér.*, t. I, p. 540; 1862) (*axes*). MALLARD (*Bull. Soc. Minér.*, t. XI, p. 304; 1880) (*indices*).
						2 V 70°	D	1,674	1,669	1,665	D	OFFRET *in* MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. des roches*, p. 261; 1888).
[d'Almekloodal (Norvège)]. [0,93 Mg 0,07 Fe]						2 V 77° 19',5 76° 54'	*Li* D	1,6715	1,6658	1,6607	D	JOHANSSEN [*Bih. till Sv. Vet. Ak. Handl.* (2e s.), t. XVII, n° 4; 1892].
B. — Bronzite $SiO^3(MgFe)$ (de Kupferberg).			+	*c*	*a*	2 V 79° 40'	rouge		1,668		rouge	DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 555; 1867).
(de Fiskernäs). [0,91 Mg 0,09 Fe]			+	*c*	*a*	2 V 79°						USSING (*Gr. Zeits.*, t. XV, p. 615; 1889).
C. — Hypersthène $SiO^3(MgFe)$ (de Lauterbach). [0,84 Mg 0,16 Fe]			—	*a*	*c*	2 V 85° 4' $\rho > \nu$	rouge		1,685		rouge	DES CLOIZEAUX (*Man. de Minér.*, t. II, p. XVI; 1874).

(du fer météorique de Breiteinbach). [0,80 Mg 0,20 Fe]			–	*a*	*c*	2 H 98°38′ 98°52′ 99°43′	rouge jaune vert					Id., *id.*, p. XV.
(de Farsund). [0,75 Mg 0,25 Fe]			–	*a*	*c*	2 V 81°46′ $\rho > \upsilon$	rouge		1,695		rouge	Id. (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 576; 1867).
[du Capucin (Mont-Dore)]. [0,47 Mg 0,53 Fe]			–	*a*	*c*	2 E 101°47′ 101° 7′ 100°58′	rouge jaune vert					Id. (*Man. de Min.*, t. II, p. XVIII; 1874).
(de Bodenmais). [0,68 Mg 0,32 Fe]			–	*a*	*c*	2 H 83°46′ 81°27′ [n_n = 1°,51]	rouge vert					Becke (*Tsch. Mitth.*, p. 60; 1880).
var. Szaboïte (d'Aranyer-Berg). [0,675 Mg 0,325 Fe]			–	*a*	*c*	2 H 84°18′	D					Krenner (*Gr. Zeits.*, t. IX, p. 259; 1884).
(des cendres du Krakatoa). [0,47 Mg 0,53 Fe]			–	*a*	*c*	2 H 79°48′	D					Id. (*Termész. Közlöny*, t. XVI, p. 258; 1884).
(du Labrador).								1,705	1,702	1,692	D	Michel Lévy et Lacroix (*Minér. des roches*, p. 262; 1888).
								1,7270		1,7158	'D	Wolff *in* Rosenbusch (*Mikr. Physiogr.* (3ᵉ éd.), p. 452; 1892).
(de Soggendal).									1,7125			Sanger, *id.*
II. *Pyroxènes propr. dits.* A. — Diopside. $2SiO^3.CaMg$.	M	1,0948 0,5919 β = 106° 1′	+	*c* 39°15′ 39°14′ 39° 8′ 39° 1′	*c* 129°15′ 129°14′ 129° 8′ 129° 1′	2 V 59° 8′ 58°57′ 58°41′,5 58°10′	rouge jaune vert bleu		1,6781 1,6814 1,6857 1,6937		rouge jaune vert bleu	Heusser (*Pogg. Ann.*, t. XCI, p. 501; 1854). [Tschermak (*Tsch. Mittheil.*, t. I, p. 23; 1871).]

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
(d'Ala).				c 38°54'	c 128°54'	2V 58°54	jaune moy.	1,7026	1,6798	1,6727	jaune moy	DES CLOIZEAUX (*Man. de Minér.*, t. I, p. 55; 1862).
				38°54'45"		2V 59° 8'40"	*Li*	1,6956	1,6738	1,6669	*Li*	DUFET (*Bull. Soc. Minér.*, t. X, p. 214; 1887).
				38°53'55"		59° 8'35"	C	1,6962	1,6744	1,6675	C	
				38°50 (1)		59° 7'	D	1,6996	1,6776	1,6707	D	
				38°45'35"		59° 3'20"	*Tl*	1,7035	1,6812	1,6742	*Tl*	
				38°39'10"		59° 1'20"	F	1,7077	1,6850	1,6780	F	
				(1) (admis)		(minim.)						
				c 38°47'		2V 59°28'	*Li*	1,6944	1,6726	1,6657	*Li*	WULFING (*Habil.-Schrift d. Un. Tubingen.* Heidelberg; 1891).
				38°41'		59°15'	D	1,6984	1,6764	1,6695	D	
				38°37'		58°58'	*Tl*	1,7025	1,6800	1,6730	*Tl*	
				c 38°49'		59°18'	D		1,67506		D	SCHMIDT (*Gr. Zeits.*, t. XXI, p. 12; 1892).
(de Nordmarken). Type V de Flink (limpide). [0,92 Mg 0,08 Fe]				c 38°11',5		2V 59° 9'	rouge		1,6898	app.	rouge	FLINK (*Gr. Zeits.*, t. XI, p. 483; 1886).
				38° 3',5		58°52'	jaune		1,6936		jaune	
				37°54',5		58°40'	vert		1,6987		vert	
				c 39°12'		2V 58°52'	*Li*	1,6962	1,6744	1,6675	*Li*	WÜLFING (*loc. cit.*).
				39°6',5		58°43'	D	1,7000	1,6780	1,6710	D	
				39°3'		58°30'	*Tl*	1,7045	1,6818	1,6749	*Tl*	
(de Nordmarken). Type IV de Flink (jaune verdâtre clair). [0,89 Mg 0,11 Fe].				c 38°54'		2V 59° 9'	rouge		1,6913	app.	rouge	FLINK (*loc. cit.*).
				38°45'		58°57'	jaune		1,6959		jaune	
				38°38'		58°46'	vert		1,6778		vert	
				c 39°41'		2V 59°12'	*Li*	1,6990	1,6767	1,6697	*Li*	WÜLFING (*loc. cit.*).
				39°35'		58°57'	D	1,7029	1,6804	1,6734	D	
				39°30'		58°44'	*Tl*	1,7057	1,6838	1,6770	*Tl*	

(de Nordmarken). Type III de Fl. (vert d'herbe). [0,88 Mg 0,12 Fe].			c 39° 7' 39° 1' 38°55'	2 V 59° 6',5 58°56',5 58°47'	rouge jaune vert		1,6889 1,6959 1,7003	app.	rouge jaune vert	Flink (*loc. cit.*).
(de Nordmarken). Type II de Fl. (vert foncé). [0,74 Mg 0,26 Fe].			c 41°47' 41°41' 41°37'	2 V 59°18' 59°11' 59° 6'	rouge jaune vert		1,7005 1,7047 1,7106		rouge jaune vert	Id. *Id.*
(de Krimmlerachenthal). [0,67 Mg 0,33 Fe].			c 46°40'	2 E 111°32' app.	D					Von Zepharovich (*Naturw. Jahrb.* « *Lotos* », t. VII (N. F.), p. 159; 1883).
(de Taberg), vert. [0,90 Mg 0,10 Fe].			c 41°24'	2 V 59°34' 59°22' 59° 2'	*Li* D *Tl*	1,7029 1,7052 1,7178	1,6805 1,6835 1,6956	1,6730 1,6765 1,6847	rouge D bleu	Nordenskiöld (*Geol. Fören. Förhandl.*, t. XII, p. 348; 1890).
(d'Achmatowsk). blanc [0,93 Mg 0,007 Fe]. Id. vert [0,88 Mg 0,12 Fe]. (de Zillerthal). vert [0,91 Mg 0,09 Fe].			c 38°34' c 39°53' c 39° 4'	2 V 58°45' 59° 1' 58°56'	D D D		1,6886? 1,6841 1,6795		D D D	Schmidt (*Gr. Zeits.*, t. XXI, pp. 20, 25, 44; 1892).
(de Zöptau).			c 40°14'	2 V 61°12'	D		1,6943		D	Graber (*Tscherm. Mitth.*, t. XIV, p. 265; 1894).
[de De Kalb (New-York)]. (de Schwarzenstein).				2 V 60° 3'	D	1,6961 1,6991	1,6745 1,6768	1,6674 1,6701	D D	Zimányi (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 343; 1894).
vert [de Russell (St-Lawrence Co)] 2,42 pour 100 Al^2O^3			c 37°	2 V 58°56'	D	1,6940	1,6718	1,6626	D	Riess (*Ann. of New-York Acad. of Sc.*, t. IX, p. 126-178; 1896).
blanc [de Port Henry (Essex Co)] 1,12 pour 100 Al^2O^3			c 41°	2 V 56°30'	D	1,6902	1,6730	1,6683	D	
[de De Kalb (St-Lawrence Co) 0,75 pour 100 Al^2O^3 (*Voir* la suite au verso.)			c 40°	2 V 59°30'	D	1,7013	1,6852	1,6749	D	

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
[de Sing-Sing (Westchester Co)] 4,11 pour 100 Al^2O^3				c 40°		2 V 59°	D	1,7025	1,6848	1,6778	D	
vert [de Pitcairn (St-Lawrence Co)] 3,09 pour 100 Al^2O^3				e 41°30′		2 V 59°40′	D	1,7036	1,6843	1,6806	D	
B. — Diallage. (Ca Mg Fe) Si O^3.	M	1,090 0,589 β = 105°49′	+	c 43° moy.	c 133°	2 V 54°	D	1,703	1,681	1,679	D	Michel Lévy et Lacroix (*Minér. des roches*, p. 263; 1888).
C. — Hédenbergite. Ca(FeMg)2 Si O^3 (de Nordmarken). Type I de Flink [0,4 Mg 0,6 Fe].	M	1,0918 0,5856 β = 105°40′	+	c 44°38′	c 134°38′	2 V 60°44′ 60°36′ 60°29′	rouge jaune vert		1,7166 1,7243 1,7298		rouge jaune vert	Flink (*Gr. Zeits.*, t. XI, p. 449; 1886). [*Tschermak* (*Tsch. Mittheil.*, t. I, 1696)].
				c 44°48′,5		2 V 60°37′	*Li*	1,7244	1,7028	1,6956	éosine λ = 650	Wülfing (*Habil.-Schrift d. Un. Tübingen*; Heidelberg, 1891).
				44°42′		60°28′	D	1,7271	1,7057	1,6986	D	
				44°35′,5		60°19′	*Tl*	1,7326	1,7103	1,7030	*Tl*	
(de Tunaberg). [0,2 Mg 0,8 Fe].				c 47° 8′	c 137°8′	2 V 59°48′	*Li*	″	1,7319	″	*Li*	Id., *id.*
				″		″		1,7472	1,7340	1,7297	éosine λ = 650	
				47°10′		59°52′	D	1,7506	1,7366	1,7320	D	
				47° 2′		59°32′	*Tl*	1,7573	1,7411	1,7359	*Tl*	
verte (de Nordmarken)				c 45°21′	135°21′	2 V 60°44′	D		1,71625 (t — 22°)		D	Schmidt (*Gr. Zeits.*, t. XXI, p. 20; 1892).

D. — Augite	M	1,090	+	c 45°30′	c 135°30′	2 V 61°		(I)				TSCHERMAK (*Tsch. Mittheil.* t. I, p. 29; 1871).
Ca (FeMg) [SiO³]²		0,589										
+ x(Al²Fe²)O³		β = 105°49′		c 54°	c 144°	2 V 68°		(II)				
x = 0,1 à 0,3												
(de Borislau) (I).												
(de Frascati) (II).												
(de Bohême).				c 46°40′	c 136°40′	2 V 59°28′						OSANN *in* ROSENBUSCH [*Mikr. Physiogr.* (3ᵉ éd.), p. 517; 1892].
(d'Auvergne) (I et II).								(I) 1,733	1,717	1,712	D	MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. des roches*, p. 265; 1888).
								(II) 1,728	1,712	1,706	D	
vert olive (de Pojana).								1,713	1,701	1,688	D	ZIMÁNYI (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 342; 1894).
vert foncé (de Renfrew).		β = 105°30′	+	c 44°32′	c 134°32′	2 V 61°34′	B	1,7169	1,6990	1,6928	B	WÜLFING (*Tsch. Mittheil.*, t. XV, p. 29; 1895).
Ca [MgFe] [SiO³]²				44°37′	134°37′	61°33′	C	1,7188	1,7006	1,6943	C	
+ 0,17 [AlFe]²O³				44°53′	134°53′	61°12′	D	1,7227	1,7039	1,6975	D	
[Mg 0,8, Fe 0,2]				45° 3′	135° 3′	60°45′	E	1,7284	1,7093	1,7029	E	
				45°18′	135°18′	60° 9′	F	1,7330	1,7138	1,7075	F	
				45°39′	135°39′	59°12′	G	1,7422	1,7231	1,7170	G	
								1,7467	1,7278	1,7218	*h*	

Quartz. *Voir* Table XI (II), p. 427.

Rhodonite.	T	1,0727	—	51°47′	50°7′	2 V 75°57′	*Li*					FLINK (*Gr. Zeits.*, t. XI, p. 526; 1886).
SiO³Mn		0,5210		avec normale à	avec normale à	76°12′	D					
		α = 76°42′		m (1$\bar{1}$0) et	m (1$\bar{1}$0) et	76°22′	*Tl*					
		β = 71°16′		51°40′	86°55′							
		γ = 81°39′		avec normale à	avec normale à							
				p (001) en arrière.	p (001) en avant.							

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Richtérite. *Voir* **Amphiboles.**												
Rinkite.	M	1,5688	+	c 82°30′	b	2E 73°58′	rouge		1,6627	1,6595	*Li*	OSANN *in* ROSENBUSCH
$Fl^8Ti^4Ce^3Ca^{11}Na^9(SiO^4)^{12}$		0,2922				77°53′	blanc		1,6682	1,6654	D	[*Mikros. Physiogr.* (3ᵉ éd.),
		β = 91°13′				78° 6′	bleu		1,6727	1,6693	*Tl*	p. 617; 1892].
Rittingérite. *Voir* **Xanthoconite.**												
Roemérite.	T	0,9682	—	30° avec norm. à (001)		2H 57°45′	D					FLINK (*Gr. Zeits.*, t. XV, p. 24; 1889).
$SO^4Fe.(SO^4)^3Fe^2+15H^2O$		2,6329										
		α = 116° 2′										
		β = 94°41′										
		γ = 80° 8′										
Rutile.	Q	0,9110	+					2,8415		2,5671	*Li*	BAERWALD (*Gr. Zeits.*, t. VII, p. 168; 1883).
TiO^2								2,9029		2,6158	D	
(de Syssert).								2,9817		2,6727	*Tl*	
Saphirine.	M	0,65	—	c 81°30′	c 171°30′	2V 68°49′	D	1,7112	1,7088	1,7055	rouge	USSING (*Gr. Zeits.*, t. XV, p. 603; 1889).
$Mg^5Al^{12}Si^2O^{27}$		0,93				$\rho < v$			1,712		D	
		β = 100°30′										
Scapolite.	Q	0,621	—					(I) 1,566		1,545	rouge	DES CLOIZEAUX (*Man. de Minér.*, t. I, p. 224; 1862).
$Ca^4Al^6Si^6O^{25}$ $+ pNa^4Al^3Si^9O^{24}Cl$								(II) 1,5863		1,5522	éosine λ=650	WÜLFING *in* ROSENBUSCH [*Mikros. Physiogr.* (3ᵉ éd.),
[*p* voisin de 1]. (d'Arendal).								1,5894		1,5548	D	p. 360; 1892].
(I) limpide, (II) un peu trouble.								1,5697		1,5485	D	ZIMÁNYI (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. [illegible]; 189[illegible]).

(de Hallesta).									1,594	1,557	D	Lacroix (Bull. Soc. Minér., t. XII, p. 3.7; 1889).
(de Christiansand).												
(de Malsjö).									1,592	1,555	D	
(d'Arendal).									1,588	1,553	D	
(de Laurin-Kari).									1,583	1,554	D	
(de Pargas).									1,583	1,553	D	
(d'Ersby).									1,577	1,550	D	
Var. *Nuttalite* [de Bolton (Massach.)]									1,570	1,547	D	
Id.									1,588	1,552	D	
Var. *Glaucolite* (du lac Baïkal).									1,583	1,552	D	
									1,581	1,551	D	
Scheelite. TuO^4Ca.	Q	1,537	+					1,9345	1,9185		rouge	Des Cloizeaux [*Ann. des Mines* (5ᵉ s.), t. XIV, p. 348; 1858].
Scheelitine. TuO^4Pb (de Brockenhill).	Q	1,5667	—						2,2685	2,182	D	Hlawatsch (*Gr. Zeits.*, t. XXIX, p. 137; 1897).
Schefférite. 6($CaMgSi^2O^6$)($MgFeSi^2O^6$) + $Mn^2Si^2O^6$ (de Långban).	M	1,1006 0,5926 $\beta = 106°\ 7'$	+	c 44°25′	c 134°25′	2V 65° 3′ $\rho > v$	D					Flink (*Gr. Zeits.*, t. XI, p. 494; 1886).
Scolésite. $H^6CaAl^2Si^3O^{13}$ (d'Islande).	M	0,977 0,344 $\beta = 90°30'$	—	c 16°29′ 17°13′	b b	2E 53°41′ 59°37′	rouge bleu		1,502		rouge	Des Cloizeaux (*Man. de Minér.*, t. I, p. 386; 1862).
						2V 35°22′ 36°26′ 37°14′	*Li* D *Tl*		1,4952		D	Schmidt (*Gr. Zeits.*, t. XI, p. 590; 1886).
(de Schattigen).						2V 36°14′	D					

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Scorodite. $H^8Fe^2As^2O^{12}$	O	0,876 0,956	+	*c*	*b*	2 E 130°58' 129°32' 122°25' (variable)	rouge D bleu					DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 599; 1867).

Sel gemme. *Voir* Table XI (IV), page 440.

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Sellaïte. $MgFl^2$	Q	0,6669	+					1,3897		1,3780	D	A. SELLA [*Atti. dei Lincei* (4ᵉ s.), t. IV, p. 460; 1887].
								1,389		1,379	D	MALLARD (*Bull. Soc. Minér.*, t. XI, p. 302; 1888).
Sénarmontite. Sb^2O^3	C								2,073 2,087 ($t = 17°$)		rouge D	DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 519; 1867).
Serpiérite. (Sulfate basique de Cu et Zn hydraté)	O	0,8586 1,3637	—	*c*	*b*	2 E 66° $\rho < \upsilon$	rouge					DES CLOIZEAUX (*Bull. Soc. Minér.*, t. IV, p. 92; 1881).
Seybertite. $H^4(CaMgFe)^6(AlFe)^6Si^2O^{21}$	M ps. H	?	—	perp. à (001)	*b*	2 V 0° à 20°		1,658	1,657	1,646	D	MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. des roches*, p. 171; 1888).
Sidérose manganésifère (de Wolfsberg). CO^3Fe (7,6 Fe)(1,7 Mn)(0,7 Mg)	R	0,8184	—					1,93409		1,62185		ORTLOFF (*Zeits. f. physik. Ch.*, t. XIX, p. 216; 1896).

Sillimanite. $Al^8Si^9O^{30}$ (de Saybrook)	O	0,687	+	c	b	2 E 43° 9′ 42° 30′ 38° 41′	rouge jaune bleu		1,660			Des Cloizeaux (Sav. étr., t. XVIII, p. 602; 1867).
								1,6788		1,6574	éosine λ=650	Wülfing in Rosenbusch [*Mikr. Physiogr.*, (3ᵉ éd.), p. 438; 1892].
								1,6818	1,6612	1,6603	D	
										1,6639	*Tl*	
								1,6770	1,6583	1,6570	D	Zimányi (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 340; 1894).
(de Bamle) var. *Bamlite.*						2 E 37° 55′ 33° 50′ 28° 20′	rouge vert violet					Des Cloizeaux (*Man. de Minér.*, t. I, p. 181; 1862).
(de Morlaix).						2 V 26° 22°	rouge violet	1,680	1,661	1,659	D	Michel Lévy et Lacroix (*Minér. des roches*, p. 280; 1888).
(de Salem).								1,678	1,659	1,658	D	Lacroix (*Bull. Soc. Minér.* t. XII, p. 291; 1889).
Sismondine. $H^2(FeMg)Al^2SiO^7$ (de Zermatt).	T	?	+	presque norm. à 001	〃 〃	2E 116° à 118° ρ > υ	rouge					Des Cloizeaux (*Bull. Soc. Minér.*, t. VII, p. 83; 1884) (*axes*).
(du val Chisone).				[pl. des axes pr. bissecteur de (110)(1$\bar{1}$0)]		101° 26′ 91° 23′	rouge vert		1,741		blanc	Rosenbusch [*Mikr. Physiogr.*, (3ᵉ éd.), p. 604; 1893] (*indice*).
Smithsonite. CO^3Zn (d'Aix-la-Chapelle).	R	0,8063	—							1,61766	D	Ortloff (*Zeits. f. physik. Ch.*, t. XIX, p. 216; 1896).
Sodalite. $Na^4Al^3Si^3O^{12}Cl$ bleue (de Tiabuanaco). (*Voir* la suite au verso).	C								1,4796 1,4827 1,4855 1,496		*Li* D *Tl* λ=406	Feussner (*Gr. Zeits.*, t. V, p. 581; 1881).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
blanche (du Vésuve).									1,4802 1,4833 1,4860 1,493 (Moy. de 2 prismes).		*Li* D *Tl* λ=406	
									1,4858		D	TSCHIHATSCHEFF *in* ROSENBUSCH [*Mikros. Physiogr.* (3e éd.), p. 321; 1892].
bleue (de Dibro).									1,4834		D	ZIMÁNYI (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 328; 1894).
incolore (de Montesanto)									1,483		D	FRANCO (*Gr. Zeits.* t. XXV, p. 333; 1895).
Soufre. S [*Voir* Table XV pour var. d'ind. par la tempér.]	O	0,8107 1,9004	+	*c*	*a*			2,22145 2,24052 2,25875	2,02098 2,03832 2,05443 (Moy. de 2 prismes).	1,93651 1,95047 1,96425	B D E	SCHRAUF (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XLI, p. 805; 1860).
								2,240	2,038 ($t = 17°$)	1,958	D	CORNU [*Ann. de Ch. et Phys.* (4e s.), t. XI, p. 385; 1867].
						2 V 69° 2′ 69° 5′ 69° 13′	rouge jaune bleu		2,023 2,043 2,083		*Li* D bleu	DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 603; 1867).
								2,21578 2,24516 2,27545	2,01709 2,03770 2,05865 ($t = 20°$)	1,93975 1,95791 1,97638	*Li* D *Tl*	SCHRAUF (*Gr. Zeits.*, t. XVIII, p. 113; 1890).

Spangolite. $Cu^6AlSO^{10}Cl + Cl + 9H^2O$	H	2,0108							1,094	1,0??	λ = 525	(1re s.), t. XXXIX, p. 370; 1890).
Spessartine. *Voir* **Grenats.**												
Sphène. CaTiSiO⁵ vert clair (de Zillerthal).	M	0,755 0,854 β = 119°43′	+	c 50°43′	c 140°43′ (Des Cloizeaux).	2E 51° 3′ 45°41′ 39°53′	*Li* D *Tl*	2,0407 2,0536 2,0639	1,9123 1,9206 1,9316	1,9062 1,9133 1,9278	*Li* D *Tl*	Busz (*N. Jahrb. f. Min.*; 1887, Beil.-B. V, p. 330). [*Des Cloizeaux* (*Man. d. Min.*, t. I, p. 149; 1862).]
brun clair (du S-Gothard).						2E 57°20′,5 52°30′ 47°55′	*Li* D *Tl*	1,9987 2,0093 2,0232	1,8839 1,8940 1,9041	1,8766 1,8879 1,8989	*Li* D *Tl*	
vert clair (d'Eisbruckalp).						2E 54°52′ 50°21′ 45°26′,5	*Li* D *Tl*	1,9783 1,9899 2,0051	1,9018 1,9091 1,9158	1,8973 1,9073 1,9122	*Li* D *Tl*	
rougeâtre [du val Maggia (Tessin)]. (*manganésifère*)						2E 69° 2′ 63°27′ 58°31′	*Li* D *Tl*	1,9665 1,9788 1,9931	1,8799 1,8945 1,9077	1,8718 1,8880 1,9026	*Li* D *Tl*	
brun clair (de Wildkreuzjoch).						2E 52°36′ 47°44′ 44°23′	*Li* D *Tl*	1,9072 1,9171 1,9274	1,8958 1,9048 1,9162	1,8889 1,9042 1,9160	*Li* D *Tl*	
jaune orange (du lac de Laach). (*ferrifère*)						2E 72°10′ 68° 9′ 62°53′	*Li* D *Tl*		1,8967 1,9076 1,9188		*Li* D *Tl*	
brun foncé (d'Arendal).						2E 76°28′ 71°17′ 66°24′	*Li* D *Tl*					
brun foncé [de Renfrew (Canada)]. (*ferrifère et aluminifère*)						2E 90°57′ 85°59′ 80°18′	*Li* D *Tl*					

(*Voir* la suite au verso.)

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
brun foncé [de Grenville (Canada)].						2 E 94°11′,5 88°16′,5 85°29′	*Li* D *Tl*					
brun foncé [de Monroë (Michigan)]. (*très ferrifère*)						2 E 63°52′ 60°13′,5 56°29′	*Li* D *Tl*					
Var. *Keilhauite.* 15 ($CaSiTiO^5$) + ($Al.Fe.Y.)^2(SiTi)O^5$						2 E 112°31′ 108°34′ 106°37′	*Li* D *Tl*					
Spinelle. $MgAl^2O^4$ rose.	C								1,7121 1,7155 1,7261		*Li* D bleu	DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 713; 1867).
rouge (de Ceylan).									1,7167		D	ZIMÁNYI (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 328; 1894).
bleu (d'Aker).									1,7200		D	
bleu (de Ceylan). 2 cristaux.								(I) 1,7171 1,7201 1,7240 1,7272	(II) 1,7206 1,7257 1,7323		rouge jaune vert bleu	(I) BAUER [*N. Jahrb. f. Min.* (1), p. 282; 1895]. (II) BUSZ *in* BAUER (*loc. cit.*).

Spodumène. *Voir* **Triphane.**

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Staurotide. $(AlFe)^6Si^3O^{18}$ du Saint-Gothard).	O	0,4723 0,6806	+	*c*	*b*	2 V 88°48′ $\rho > \nu$	rouge		1,749		rouge	DES CLOIZEAUX (*Man. de Minér.*, t. I, p. 183; 1862).
								1,746	1,741	1,736	D	MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. d. Roches*, p. 284; 1888).

Stilbite. $H^{12}CaAl^2Si^6O^{22}$	O	0,9282 0,7555		*c*	*a*	2E 51°10' 52° 0'	rouge bleu	1,500	1,498	1,494	D	DES CLOIZEAUX (*Man. de Minér.*, t. I, p. 416; 1862) (*axes*). MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. d. Roches*, p. 318; 1888) (*indices*).
Stolzite. *Voir* **Scheelitine.**												
Strontianite. CO^3Sr	O	0,6092 0,7237	—	*c*	*b*	2E 12°17' 12°24'	rouge bleu					DES CLOIZEAUX (*Man. de Minér.*, t. II, p. 84; 1874).
(de Léogang).						2E 10°30' 10°36' 10°54'	*Li* D *Tl*	$\frac{n_g+n_m}{2}$ = 1,659 1,667 1,670		1,514 1,515 1,519	*Li* D *Tl*	BUCHRUCKER (*Gr. Zeits.*, t. XIX, p. 151; 1891).
								1,665	1,664	1,518	D	MALLARD (*Bull. Soc. Minér.*, t. XVIII, p. 12; 1895).
Struvite. $PO^4(AzH^4)Mg + 6H^2O$	O	0,5664 0,9121	+	*b*	*a*	2E 60°30' $\rho < v$						VON LANG (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXI (II), p. 103; 1858).
						2E 46°32' 47°30' 48°46' [$t = 12°$]	rouge jaune violet	$\left[\frac{\partial E}{\partial t} = 2',87(1+0,0035t)\right]$ [$t = 6°$ à $95°$]	1,497 1,502 [$t=18°$]		rouge D	DES CLOIZEAUX [*Ann. des Mines* (5e s.), t. XIV, p. 366; 1858] (*axes*) (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 605; 1867) (*indices et variation de* E).
(de Hombourg).						2E 59°40' 60°56'	*Li* D					KALKOWSKY (*Gr. Zeits.*, t. XI, p. 2; 1886).
St. artificielle.						2E 60°						SOLLY (*Min. Magaz.*, t. VIII, p. 279; 1889).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Sulfoborite. $3SO^4Mg.2B^4O^9Mg^3 + 12H^2O$	O	0,6196 0,8100	—	*c*	*a*	2 V 86°42' 86°52' 86°50'	*Li* D *Tl*	1,5443	1,5362	1,5272	D	BÜCKING (*Sitzb. Akad. Berlin*, p. 967; 1893).
Sylvine. *Voir* Table XI (V), p. 445.												
Symplésite. $(AsO^4)^2Fe^3 + 8H^2O$	M	0,7806 0,6812 β = 107°17'	+	*c* 31°48'	*b*	2 H_o 107°28'	D					KRENNER (*Természetrajzi Füzetek*, t. X, p. 83; 1886).
Syngénite. $SO^4Ca + SO^4K^2 + H^2O$ [*Voir* Table XV pour variation de l'angle des axes par la température.]	M	0,775 ? β = 103°51'		*c* 90° ± 2°45'	*b*	2 E 41°36' 44°23' 45°37' 49°45' [*t* = 20°]	rouge D vert bleu					TSCHERMAK (*Tsch. Mittheil.*, t. II, p. 197; 1872).
						2 E 41°33' 44°40' 48° 6' [*t* = 20°]	*Li* D bleu	1,5158 1,5181 1,5248			*Li* D bleu	MÜGGE (*N. Jahrb. f. Min.*, p. 268; 1895).
Tabaschir. $SiO^2 + aq$	am.							Non imb. 1,119	Imb. d'eau. 1,364		rouge	DES CLOIZEAUX (*Man. de Minér.*, t. I, p. 23; 1862).
Talc. $H^2Mg^3Si^4O^{12}$ (de Pennsylvanie) (*indices*) (de Rhode-Island) (*axes*)	O	0,5774 ?	—	*c*	*b*	2 E 19° 1' 17°56'	rouge bleu	1,589	1,589	1,539	D	DES CLOIZEAUX (*Sav. Étr.*, t. XVIII, p. 609; 1867) (*axes*). ZIMÁNYI (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 341; 1894) (*indices*).

Tellurite. TeO^2 (de Facabaja).	O	0,4596 0,4650		c	b	2 H_o 140° 8′ (n_m = 1,6567)	D					KRENNER (*Termész. Füz.*, t. X, pp. 81 et 106; 1886).
Téphroïte. *Voir* **Péridots**, V.												
Thaumasite. $SiO^3Ca + CO^3Ca + SO^4Ca + 15H^2O$ (d'Areskuta).	H		—					1,503		1,467	D	BERTRAND (*Geöl. För. Förhandl.*, Stockholm, t. IX, p. 131; 1887).
								1,507		1,468	D	MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. d. Roches*, p. 286; 1888).
[de West Paterson (N. J.)].								1,519		1,476	D	PENFIELD et PRATT (*Amer. J. of Sc.* (4ᵉ s.), t. I, p. 229; 1896).
Thenardite. SO^4Na^2 (d'Espagne).	O	0,5918 1,250	+	b	a	2 V 83° 5′ 82°52′ 82°39′	rouge vert bleu		1,470 1,475 1,483		rouge vert bleu	DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 610; 1867).
[d'Aguas Blancas (Chili)].						2 V 83°38′ 83°35′ 83°32′	*Li* D *Tl*				•	BAERWALD (*Gr. Zeits.*, t. VI, p. 40; 1882).
Thomsénolite. $NaCaAlFl^6 + H^2O$	M	1,0013 1,0897 β = 90° 48′	—	c 47°48′	b	2 E 76°21′ 76°42′ 77°54′	rouge jaune vert					DES CLOIZEAUX (*Bull. Soc. Minér.*, t. V, p. 314; 1882).
		0,9973 1,0333 β = 93° 12′	—	c 52°22′	b	2 E 69° 10′ 69°36′	rouge jaune					KRENNER (*Math. u. Nat. Ber. aus Ungarn*, t. I, p. 162; 1883).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Thomsonite.	O	0,9884	+	*b*	*a*	2E 85°45′	rouge		1,503		rouge	DES CLOIZEAUX (*Man. de*
$H^{10}(Na^2Ca)^2Al^4Si^4O^{21}$		1,3724				88°36′	bleu					*Minér.*, t. I, p. 374; 1862).
(de Bohême).												[*Lacroix* (*Bull. Soc. Minér.*, t. X; 1887).]
(de Dumbarton).						2E 82° 9′	rouge					
						84°25′	bleu					
						(moy.)						
(de la Somma).						2E 86°	rouge					
						89°53′	bleu					
(de Fassa).						2E 93°25′	rouge					
						96°53′	bleu					
Topaze.	O	0,5285	−	*c*	*a*	2E 114°13′	rouge	1,62320	1,61644	1,61400	rouge	DES CLOIZEAUX (*Man. de*
$Al^2Si(OFl^2)^5$		0,4770				113°38′	vert	1,62740	1,62071	1,61835	vert	*Minér.*, t. I, p. 475; 1862).
incolore						2V 63°50′	*a*	1,62070	1,61384	1,61122	*a*	MÜLHEIMS (*Gr. Zeits.*, t.
[de Schneckenstein (Saxe)].						63°31′	B	1,62167	1,61483	1,61220	B	XIV, p. 225; 1888).
(*Voir* Table XV pour var.						63°10′	C	1,62260	1,61538	1,61315	C	
d'indice par la tempér.).						62°33′	D	1,62500	1,61809	1,61549	D	
						61°51′	E	1,62788	1,62091	1,61838	E	
								1,62849	1,62156	1,61907	b_4	
						61° 9′	F	1,63031	1,62339	1,62094	F	
								1,6186	1,6113	1,6087	*Li*	OFFRET (*Bull. Soc. Minér.*,
								1,6194	1,6121	1,6095	Cd 1	t. XIII, p. 616; 1890).
								1,6213	1,6141	1,6114	D	
								1,6236	1,6163	1,6137	Cd 2	
								1,6253	1,6181	1,6154	Cd 4	
								1,6272	1,6199	1,6173	Cd 5	
								(Moyenne, *t*		19°)		

								1,6250	1,6180	1,6156	D	ZIMÁNYI (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 339; 1894).
						2 V 63°14′	*Li*					THADDÉEFF (*Gr. Zeits.*, t. XXIII, p. 544; 1894).
						62°59′	D					
						62°50′	*Tl*					
[d'Altenberg (Saxe)].								1,6165	1,6101	1,6075	rouge	GROTH (*Zeits. d. Geol. Ges.*, t. XXII, p. 399; 1870).
								1,6207	1,6142	1,6115	jaune	
								1,6238	1,6172		vert	
								1,6268	1,6199	1,6171	bleu	
[de Saxe (?)].								1,62510	1,61808	1,61559	D	FEUSZNER (*Inaug. Diss.*, Marbourg; 1882).
(de Nertschinsk).						2 V 66° 6′,5	*a*	1,61838	1,61187	1,60915	*a*	MÜLHEIMS (*loc. cit.*). [*Ramsay* (*Gr. Zeits.*, t. XII, p. 216; 1887).]
						66° 1′,5	B	1,61926	1,61273	1,61000	B	
						65°56′,5	C	1,62019	1,61365	1,61091	C	
						65°30′,5	D	1,62252	1,61597	1,61327	D	
						64°59′,5	E	1,62542	1,61882	1,61615	E	
								1,62608	1,61947	1,61680	b_1	
						64°30′	F	1,62792	1,62134	1,61870	F	
[d'Adun Tschilon (Nertschinsk)].						2 V 64°54′	*Li*					THADDÉEFF (*loc. cit.*).
						64°45′	D					
						64°25′	*Tl*					
(des monts Ilmen).						2 V 65°52′	*Li*					
						65°35′	D					
						65°17′	*Tl*					
incolore (du Brésil).						2 E 100°4′	blanc	1,61791	1,61049	1,60840	B	RUDBERG (*Pogg. Ann.*, t. XVII, p. 1; 1829).
								1,61880	1,61144	1,60935	C	
								1,62109	1,61375	1,61161	D	
								1,62408	1,61668	1,61452	E	
								1,62652	1,61914	1,61701	F	
								1,63123	1,62365	1,62154	G	
								1,63506	1,62745	1,62539	H	
						2 E 120°40′	jaune	1,6224	1,6150	1,6120	jaune	DES CLOIZEAUX (*Man. de Minér.*, t. I, p. 475; 1862).
								1,6236	1,6174	1,6149	vert	

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE	DISSECTRICES aiguë.	DISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
jaune (du Brésil).								1,6356	1,6291	1,6275	*Li*	PULFRICH (*Wied. Ann.*, t. XXX, p. 501; 1887).
								1,6387	1,6325	1,6305	D	
								1,6416	1,6351	1,6330	*Tl*	
rougeâtre (du Brésil ?).								1,6338	1,6274	1,6257	*Li*	
								1,6369	1,6303	1,6288	D	
								1,6390		1,6310	*Tl*	
jaune (?) (du Brésil).								1,63321	1,62655	1,62504	*a*	MÜLHEIMS (*loc. cit.*).
						2 V 50°30'	B	1,63409	1,62740	1,62589	B	
						50° 5'	C	1,63503	1,62837	1,62688	C	
						49°37'	D	1,63747	1,63077	1,62936	D	
						49° 9'	E	1,64067	1,63389	1,63250	E	
								1,64114	1,63443	1,63304	b_4	
						48°32'	F	1,64313	1,63638	1,63504	F	
jaune (du Brésil).								1,6351	1,6284	1,6276	*Li*	OFFRET (*loc. cit.*, p. 607).
								1,6359	1,6292	1,6284	Cd (1)	
								1,6379	1,6313	1,6306	D	
								1,6404	1,6337	1,6330	Cd 2	
								1,6421	1,6355	1,6348	Cd 4	
								1,6441	1,6375	1,6368	Cd 5	
								[Moy. $t = 19°$]				
incolore (d'Utah).						2 V 67°18'	D	1,6148	1,6075		rouge	ALLING (*Amer. J. of Sc.* (3ᵉ s.), t. XXXIII, p. 146; 1887).
								1,6176	1,6104	1,6072	D	
incolore (du Damaraland).						2 E 120°43'	*Li*			1,6033	*Li*	HINTZE (*Gr. Zeits.*, t. XV, p. 507; 1889).
						120°30'	D			1,6064	D	
						120°21'	*Tl*			1,6089	*Tl*	

(de Mino (Japon)).					2 V 62°24' 62°52'	Sr λ = 641 D	1,6162 1,6233	1,6142 1,6178	1,6113 1,6134	Sr λ 641 D	Yadasu Hiki (*Journ. Coll. of Sc., Imp. Univ. Japan.* Tokyo, t. IX, p. 69; 1895).
Tourmaline. [mélange de $H^8Na^4Al^{16}B^6Si^{12}O^{63}$ et $H^6(MgFe)^{12}Al^{10}B^6Si^{12}O^{63}$] incolore (de l'île d'Elbe).	R	0,477	—					1,6479	1,6262	vert	Heusser (*Pogg. Ann.*, t. LXXXVII, p. 454; 1852).
								1,6366	1,6193	D	Des Cloizeaux (*Man. de Minér.*, t. I, p. 506; 1862).
								1,6397	1,6208	D	Miklucho-Maclay *in* Rosenbusch [*Mikr. Physiog.* (3e éd.), p. 419; 1892].
								1,6386	1,6202	D	Zimányi (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 334; 1894).
bleue.								1,6435	1,6222	rouge	de Senarmont (*Annu. du Bur. des Long.* 1856).
vert bleuâtre.								1,6415	1,6230	rouge	
verte.								1,6408	1,6203	rouge	
verte et bleue.								1,6444	1,6240	rouge	Des Cloizeaux (*loc. cit.*).
bleue.								1,6530 1,6564	1,6312 1,6343	D *Tl*	Schwebel (*Gr. Zeits.*, t. VII, p. 158; 1883).
verte (de Sibérie).								1,6425	1,6220	D	Pulfrich (*Wied. Ann.*, t. XXX, p. 501; 1887).
vert foncé (du Brésil).								1,6424	1,6222	D	Zimányi (*loc. cit.*).
verte (de la Vilate).								 1,6498	1,6234 1,6261	*Li* D	Lacroix (*Minér. de la France*, t. I, p. 80; 1893).
rouge (de Madagascar).								1,6616 1,6650	1,6507 1,6536	*Li* D	
jaune (de Madagascar).								1,6346 1,6377	1,6203 1,6231	*Li* D	

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
brun rougeâtre (de Carinthie).								1,6345		1,6124	D	PULFRICH (*loc. cit.*).
								1,6374		1,6146	*Tl*	
brun foncé.								1,6429		1,6190	D	ZIMÁNYI (*loc. cit.*).
noire (du Tyrol).								1,6429		1,6195	D	
verte.								1,6420		1,6217	B	EHLERS (*N. Jahrb. f. Min.* Beil.-B., XI, p. 285; 1897).
								1,6424		1,6220	*Li*	
								1,6429		1,6225	C	
								1,6443		1,6239	$\lambda=623$	
								1,6461		1,6256	D	
								1,6469		1,6264	$\lambda=574$	
								1,6478		1,6273	$\lambda=559$	
								1,6500		1,6293	E	
								1,6516		1,6308	$\lambda=506$	
								1,6533		1,6325	F	
T. pluricolores de Schaitanka. [Cristal I, rose]								1,6277		1,6111	rouge	JEROFEJEW (*Kryst. Unters.* 1870. Saint-Pétersbourg).
								1,6334		1,6156	D	
								1,6348		1,6185	vert	
								1,6385		1,6243	bleu	
Cristal II { rose.								1,6307		1,6140	rouge	
								1,6339		1,6172	D	
								1,6362		1,6193	vert	
								1,6434		1,6260	bleu	
Cristal II { rouge foncé.								1,6371		1,6161	rouge	
								1,6409		1,6196	D	
								1,6439		1,6219	vert	
										1,6296	bleu	

Cristal III, rose.	1,6353	1,6120	rouge	
	1,6403	1,6167	D	
	1,6426	1,6187	vert	
Cristal III, bleu foncé.	1,6425	1,6195	rouge	
	1,6460	1,6227	D	
	1,6491	1,6257	vert	
		1,6316	bleu	
Cristal III, brun.	1,6471	1,6208	rouge	
	1,6503	1,6251	D	
	1,6558	1,6282	vert	
		1,6350	bleu	
Cristal IV, jaunâtre.	1,6347	1,6151	rouge	
	1,6382	1,6185	D	
	1,6406	1,6208	vert	
	1,6478	1,6281	bleu	
Cristal IV, couleur cannelle.	1,6432	1,6171	rouge	
	1,6453	1,6205	D	
	1,6487	1,6228	vert	
Cristal IV, couleur cannelle.	1,6405	1,6180	rouge	
	1,6438	1,6213	D	
	1,6467	1,6230	vert	
		1,6310	bleu	
Cristal V, rouge brun.	1,6317	1,6150	rouge	
	1,6350	1,6183	D	
	1,6383	1,6210	vert	
	1,6415	1,6247	bleu	
T. de l'Ile d'Elbe.	1,6411	1,6190	*Li*	G. D'ACHIARDI (*Atti d. Soc. Tosc. d. Sc. nat.*, Vol. XV; 1895).
I. *Unicolores.* incolore.	1,6445	1,6222	D	
	1,6480	1,6259	*Tl*	

(*Voir* la suite au verso.)

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
id.								1,6407 1,6441 1,6473		1,6211 1,6242 1,6270	*Li* D *Tl*	G. D'ACHIARDI (*Atti d. Soc. Tosc. d. Sc. nat.*, Vol. XV; 1895).
id								1,6397 1,6426 1,6455		1,6189 1,6225 1,6254	*Li* D *Tl*	
rose clair. [moy. de 2 cristaux]								1,6383 1,6415 1,6449		1,6195 1,6223 1,6253	*Li* D *Tl*	
rose.								1,6401 1,6440 1,6473		1,6189 1,6229 1,6265	*Li* D *Tl*	
id.								1,6388 1,6421 1,6450		1,6189 1,6221 1,6249	*Li* D *Tl*	
id.								1,6375 1,6415 1,6449		1,6184 1,6220 1,6254	*Li* D *Tl*	
rose foncé.								1,6377 1,6420 1,6460		1,6178 1,6221 1,6260	*Li* D *Tl*	
jaune verdâtre.								1,6417 1,6442 1,6488		1,6212 1,6230 1,6269	*Li* D *Tl*	
jaune vert.								1,6460		1,6246	D	

II. *Pluricolores.*					
Cristal	incolore.	1,6390	1,6191	*Li*	
		1,6424	1,6222	D	
		1,6457	1,6250	*Tl*	
	rose.	1,6396	1,6200	*Li*	
		1,6426	1,6231	D	
		1,6460	1,6263	*Tl*	
Cristal	incolore.	1,6393	1,6198	*Li*	
		1,6422	1,6225	D	
		1,6460	1,6253	*Tl*	
	rose.	1,6421	1,6223	D	
		1,6458	1,6249	*Tl*	
	jaune vert.	1,6473	1,6226	D	
		1,6507	1,6262	*Tl*	
Cristal	rose clair.	1,6380	1,6190	*Li*	
		1,6415	1,6223	D	
		1,6443	1,6251	*Tl*	
	jaune vert.	1,6480	1,6233	D	
Cristal	rose verdâtre.	1,6414	1,6198	*Li*	
		1,6450	1,6226	D	
		1,6478	1,6259	*Tl*	
	jaune vert.	1,6449	1,6203	*Li*	
		1,6480	1,6234	D	
		1,6515	1,6267	*Tl*	
Tourm. chromifère (de l'Oural).		1,6579	1,62407	*Li*	COSSA et ARZRUNI (*Gr. Zeits.*, t. VII, p. 11; 1883).
			1,63733	D	
		1,6870	1,64075	*Tl*	

Trémolite. *Voir* **Amphiboles II B.**

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Tridymite. SiO^2.	O	0,581 1,104	+	*c*	*b*	2 E 66° env.		1,479	1,477 $\frac{1}{2}(n_m+n_p)$		D	MALLARD (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIII, p. 169; 1890).
Trimérite. $Mn^2SiO^4 + Gl^2SiO^4$.	Tr	0,57735 0,54248 α = β = γ = 90°	−	*c* = 0° (app.) [plan des axes, 20° avec *t* (110)]		2 V 83°29' ρ = v		1,7220 1,7253 1,7290	1,7173 1,7202 1,7254	1,7119 1,7148 1,7196	*Li* D *Tl*	BRÖGGER *in* FLINK (*Gr. Zeits.*, t. XVIII, p. 373; 1891).
Triphane. $Li^2Al^2Si^4O^{12}$ (du Brésil).	M	1,124 0,635 β = 110°20'	−	*c* 26°	*c* 116°	2 V 57°	D	1,676	1,666	1,660	D	MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. des roches*, p. 266; 1888).
(d'Alexander Co) [Hiddénite].								1,677	1,669	1,651	jaune	DES CLOIZEAUX *in* HIDDEN (*Amer. J. of Sc.*, t. XXXII, p. 204; 1886).
						2 H 64°47' 65°58' 65° 4' [naphtaline bromée.]	rouge D bleu					GREIM (*N. Jahrb. f. Min.*, 1889, I, p. 252).
Triphyline. $PO^4[MnFe]Li$ [de Rabenstein (Bav.)]. 0,75 Fe 0,25 Mn.	O	0,435 0,475	−	*c*	*b*	2 V 60°0'	D		1,702		D	PENFIELD et PRATT [*Amer. J. of Sc.* (3ᵉ s.), t. L, p. 387; 1895].
[de Grafton (New-Hampshire)]. 0,58 Fe 0,42 Mn.			+	*b* *b* *b*	*c* ? *a*	2 V 15° 3' 0 21°53'	*Li* D *Tl*		1,688		D	[E. *Dana* et *Brush* (*Amer. J. of Sc.* (3ᵉ s.), t. XXXV, 1888).]

[de Branchville (Connecticut)]. I. 0,30 Fe 0,70 Mn.			+	*b*	*a*	2 V 56°4′	D		1,682		D	
Id. II. 0,21 Fe 0,79 Mn.			+	*b*	*a*	2 V 62°54′	D		1,679		D	
Id. III. 0,09 Fe 0,91 Mn.			+	*b*	*a*	2 V 65°13′	D		1,675		D	
Triplite. $FeMnPO^4Cl$.	M	?	+	*c* 42°10′ 41°53′	*c* 132°10′ 131°53′	2 H 96°15′ 95°27′ 95°20′	rouge jaune vert		[n_H 1,466 1,468 1,4705]			Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 691; 1868).
Trona. *Voir* **Carbonate de sodium (sesqui-).**												
Uranite. $H^{48}Ca^3U^{12}P^6O^{66}$ (Cornwall).	O	0,9876 1,426	—	*c*	*a*	2 E 110° ρ > ν			1,572		rouge	Des Cloizeaux [*Ann. des Mines* (5ᵉ s.), t. XIV, p. 378; 1858].
Id. (Marmagne).						2 V 30°		1,577	1,575	1,553	D	Michel Lévy et Lacroix (*Minér. des Roches*, p. 157; 1888).
Urao. *Voir* **Carbonate de sodium (sesqui-).**												
Valentinite. Sb^2O^3	O	0,394 1,414	—	*b* *b*	*a* *c*	0°	rouge jaune bleu					Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 568; 1867).
Variscite. $Al^2P^2O^8 + 4H^2O$	O	0,648 ?	—	*a*	*c*	2 E 96°	D					Bertrand (*Bull. Soc. Minér.*, t. V, p. 254; 1882).
Villarsite. $H^2Mg^4Si^2O^9$	O	0,5758 0,4731	+	*c*	*b*	2 H 101°56′ 102°26′	rouge bleu		[n_m 1,466 1,478]			Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 696; 1867).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Vivianite. $H^2Fe^3P^2O^{16}$	M	0,747 0,653 β = 104°18′	+	c 61°22′ 61°28 61°36′	b	2 V 73° 4′ 73°10′ 73°26′	rouge jaune bleu		1,590 1,592 1,604			Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p 696; 1867).
Wagnérite. Mg^2PO^4Fl (de Bamle)	M	0,957 0,753 β = 108°7′	+	c 0° app.	c 90°	2 E 44°48′ 43° 8′	rouge bleu	1,582	1,570	1,569	D	Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 697; 1867). Michel Lévy et Lacroix (*Minér. des roches*, p. 290; 1888) (*indices*).
Id. var. *Kjerulfine.*				c 158°30′	c 68°30′	2 E 60°21′ 59°30′ 58°23′	*Li* D *Tl*		1,5313			Brögger (*Gr. Zeits.*, t. III, p. 477; 1879).
Wapplérite. $[AsO^4(CaMg)H]^2 + 7H^2O$.	T	0,9091 0,2640 α = 90°14′ β = 95°20′ γ = 90°11′	−	un peu inclinée sur b [pl. des axes 110°30′ avec c]	″	2 E 55° app. (dispersion tournante)						Schrauf (*Gr. Zeits.*, t. IV, p. 284; 1880).
Warwickite. $Mg^6FeBi^6Ti^2O^{20}$	O	0,977 ?	+	a	c	2 E 125° app.						Lacroix (*Bull. Soc. Minér.*, t. IX, p. 74; 1886).
Wavellite. $H^{24}Al^6P^4O^{31}$ (de Donnegal).	O	0,5050 0,3752	+	c	b	2 V 72° 1′ 71°48′ 71°14′	rouge jaune bleu		1,524 1,526 1,536		rouge jaune bleu	Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 614; 1867).

Wernérite. *Voir* **Scapolite.**

Withérite. CO^3Ba	O	0,6032 0,7302	-	*c*	*a*	2E 26°30′	blanc					Des Cloizeaux (*Man. de Minér.*, t. II, p. 77; 1874).
						2E 26°24′	D	1,677	1,676	1,529	D	Mallard (*Bull. Soc. Minér.*, t. XVIII, p. 8; 1895).
Wöhlérite. $9[SiO^3(CaNa^2)]3[ZrO^3(CaNa^2)]$ $+ Nb^2O^6(CaNa^2)$ (de Langesundfjord)	M	1,055 0,709 $\beta = 109°15'$	—	*c* 135° app.	*b*	2V 77° à 72° $\rho < v$		1,726	1,716	1,700	D	Des Cloizeaux (*Ann. de Ch. et Phys.* (4ᵉ s.), t. XIII, p. 433; 1868) (*axes*). Michel Lévy et Lacroix (*Minér. des Roches*, p. 394; 1888) (*indices*).
				c 136°45′	*b*	2V 78°18′ 78°37′ 78°49′	*Li* D *Tl*					Brögger (*Gr. Zeits.*, t. XVI (2ᵉ P.), p. 359; 1890).
Wollastonite. SiO^3Ca	M	0,966 1,114 $\beta = 110°12'$	—	*c* 78° app.	*c* 168°	2E 70°40′ 69° 0′ 68°24′	rouge vert violet					Des Cloizeaux (*Man. de Minér.*, t. I, p. 50; 1862).
(d'Oravicza).						2V 40°		1,635	1,633	1,621	D	Michel Lévy et Lacroix (*Minér. des Roches*, p. 271; 1888).
(de Pargas).								1,634	1,632	1,619	D	Mallard (*Bull. Soc. Minér.*, t. XI, p. 303; 1888).
(de Csiklowa).								1,6325	1,6307	1,6177	D	Zimányi (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 352; 1894).
Wulfénite. MoO^4Pb	Q	1,574	—					2,402		2,304	rouge moy.	Des Cloizeaux [*Ann. des Mines* (5ᵉ série), t. XIV, p. 354; 1858].
Xanthoconite. [= Rittingérite]. Ag^3AsS^3	M	1,9187 1,0152 $\beta = 91°13$	—	*b*	*c* 0° app.	2E 125° app.						Miers (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 444; 1894).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Xénotime. $P^2O^8Y^3$ [de Dattas (Brésil)].	Q	0,6183	+					1,81	1,72		D	DES CLOIZEAUX (*Man. de Minér.*, t. II, p. 451; 1893).
Zircon. SiO^2ZrO^2 *Hyacinthe* (de Ceylan).	Q	0,9056	+					1,97	1,92		rouge	DE SENARMONT (*Annu. du Bur. des Long.* 1856).
								1,9682	1,9239		D	SANGER *in* ROSENBUSCH (*Mikrosk. Physiogr.* (3ᵉ éd.), p. 35; 1892).
(Z. de Miask).								1,9931	1,9213		D	
Zoïzite. $Ca^6Al^8Si^9O^{36}$ (de Bavière).	O	0,622 0,367		*a*	*c*	2E 43° 51° 67°	rouge vert bleu		1,70		rouge	DES CLOIZEAUX (*Man. de Minér.*, t. I, p. 239; 1862).
(des États-Unis).			+	*a*	*b*	2E 96° env.	rouge		1,69		rouge	*Id.* (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 617; 1867).
(de Carinthie).								1,702	1,696	1,696	D	MICHEL LÉVY et LACROIX (*Minér. des Roches*, p. 183; 1888).
(de Ducktown).								1,7058	1,7025	1,7002	D	OSANN *in* ROSENBUSCH (*Mikrosk. Physiog.* (3ᵉ éd.), p. 485; 1892).
(du Tyrol).								1,705	1,700	1,700	D	ZIMÁNYI (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 340; 1894).
(de Zermatt).			+	*a*	*c*	2E 90° env. $\upsilon > \rho$		1,7068	1,7002	1,6973	D	WEINSCHENK (*Gr. Zeits.*, t. XXVI, p. 171; 1896).
Id.			[illegible]	*a*	*b*	2E 50° env. [illegible]						

B. — SUBSTANCES INORGANIQUES ARTIFICIELLES.

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Alun d'aluminium et ammonium. $SO^4(AzH^4)^2 + (SO^4)^3Al^2 + 24H^2O$	C								1,4585		B	GRAILICH (*Kryst.-opt. Unters.*, p. 137; Wien, 1858).
									1,4597		C	
									1,4624		D	
									1,4656		E	
									1,4683		F	
									1,4723		G	
									1,45509		*a*	CH. SORET [*Arch. de Gen.* (3e Pér.), t. XII, p. 569; 1884].
									1,45599		B	
									1,45693		C	
									1,45939		D	
									1,46234		E	
									1,46288		*b*	
									1,46481		F	
									1.46923		G	

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
									1,45935		D	Borel [*Arch. de Gen.* (3e Pér.), t. XXXIV, p. 155; 1895].
									1,47799		Cd 9	
									1,48043		10	
									1,48180		11	
									1,48500		12	
									1,50096		17	
									1,50943		18	
									1,52684		23	
									1,53106		24	
									1,53782		25	
									1,54349		26	
									[$t = 19°$]			
Alun d'aluminium, d'ammonium et de potassium. $SO^4(0,36K + 0,64AzH^4)^2 + (SO^4)^3Al^2 + 24H^2O$	C								1,45463		*a*	Ch. Soret [*Arch. de Gen.* (3e Pér.), t. XII, p. 577; 1884].
									1,45527		B	
									1,45630		C	
									1,45862		D	
									1,46168		E	
									1,46229		*b*	
									1,46420		F	
									1,46854		G	
Alun d'aluminium et césium. $SO^4Cs^2 + (SO^4)^3Al^2 + 24H^2O$	C								1,45437		*a*	*Id.*, t. XIII, p. 7; 1885.
									1,45517		B	
									1,45618		C	
									1,45856		D	
									1,46141		E	
									1,46203		*b*	
									1,46386		F	
									1,46821		G	

Alun d'aluminium et potassium. *Voir* Table XI (XI), p. 447.

Alun d'aluminium et rubidium. $SO^4Rb^2+(SO^4)^3Al^2+24H^2O$	C							1,45232	*a*	*Id.*, t. XIII, p. 5; 1885.
								1,45328	B	
								1,45417	C	
								1,45660	D	
								1,45955	E	
								1,45999	*b*	
								1,46192	F	
								1,46618	G	
								1,45648 [$t=22$]	D	ERDMAN (*Arch. d. Pharm.*, t. CCXXXII, p. 3; 1891).
Alun d'aluminium et sodium. $SO^4Na^2+(SO^4)^3Al^2+24H^2O$	C							1,43492	*a*	CH. SORET (*Arch. de Gen.*, (3ᵉ Pér.), t. XIII, p. 9; 1885).
								1,43563	B	
								1,43653	C	
								1,43884	D	
								1,44185	E	
								1,44231	*b*	
								1,44412	F	
								1,44804	G	
Alun d'aluminium et thallium. $SO^4Tl^2+(SO^4)^3Al^2+24H^2O$	C							1,49226	*a*	*Id.*, t. XII, p. 578.
								1,49317	B	
								1,49443	C	
								1,49748	D	
								1,50128	E	
								1,50209	*b*	
								1,50463	F	
								1,51076	G	

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Alun de chrome	C								1,47911		*a*	CH. SORET [*Arch. de Gen.*
et ammonium.									1,48014		B	(3e Pér.), t. XIII, p. 15;
$SO^4(AzH^4)^2$									1,48125		C	1885].
$+ (SO^4)^3Cr^2 + 24H^2O$									1,48418		D	
									1,48744		E	
									1,48794		*b*	
									1,49040		F	
									1,49594		G	
Alun de chrome	C								1,47627		*a*	*Id.*, t. XX, p. 517; 1888.
et césium.									1,47732		B	
$SO^4Cs^2 + (SO^4)^3Cr^2 + 24H^2O$									1,47836		C	
									1,48100		D	
									1,48434		E	
									1,48491		*b*	
									1,48723		F	
									1,49280		G	
Alun de chrome	C								1,47642		*a*	*Id.*, t. XIII, p. 16.
et potassium.									1,47738		B	[*F. Kohlrausch* (*Wied. Ann.*,
$SO^4K^2 + (SO^4)^3Cr^2 + 24H^2O$									1,47865		C	t. IV; 1878).]
									1,48137		D	
									1,48459		E	
									1,48513		*b*	
									1,48753		F	
									1,49309		G	

Alun de chrome et rubidium. $SO^4Rb^2+(SO^4)^3Cr^2+24H^2O$	C							1,47660	*a*	*Id.*, t. XIII, p. 18.
								1,47756	B	
								1,47868	C	
								1,48151	D	
								1,48486	E	
								1,48522	*b*	
								1,48775	F	
								1,49323	G	
Alun de chrome et thallium. $SO^4Tl^2+(SO^4)^3Cr^2+24H^2O$	C							1,51692	*a*	*Id.*, t. XIII, p. 19.
								1,51798	B	
								1,51923	C	
								1,52280	D	
								1,52704	E	
								1,52787	*b*	
								1,53082	F	
								1,53808	G	
Alun de fer et ammonium. $SO^4(AzH^4)^2+(SO^4)^3Fe+24H^2O$	C							1,4821	C	TOPSOË et CHRISTIANSEN [*Ann. de Ch. et Phys.* (5ᵉ s.), t. I, p. 25; 1874].
								1,4854	D	
								1,4934	F	
								1,47927	*a*	CH. SORET (*loc. cit.*, t. XIII, p. 21).
								1,48029	B	
								1,48150	C	
								1,48482	D	
								1,48921	E	
								1,48993	*b*	
								1,49286	F	
								1,49980	G	

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Alun de fer et césium. $SO^4Cs^2 + (SO^4)^3Fe^2 + 24H^2O$	C								1,47825		*a*	Ch. Soret (*loc. cit.*, t. XIII, p. 25).
									1,47921		B	
									1,48042		C	
									1,48378		D	
									1,48797		E	
									1,48867		*b*	
									1,49136		F	
									1,49838		G	
Alun de fer et potassium. $SO^4K^2 + (SO^4)^3Fe + 24H^2O$	C								1,4783		C	Topsoë et Christiansen [*Ann. de Ch. et Ph.* (5e s.), t. I, p. 24; 1874].
									1,4817		D	
									1,4893		F	
									1,5039		G	
									[t = 5° à 6°]			
									1,47639		*a*	Ch. Soret (*loc. cit.*, t. XIII, p. 23).
									1,47706		B	
									1,47837		C	
									1,48169		D	
									1,48580		E	
									1,48670		*b*	
									1,48939		F	
									1,49605		G	

Alun de fer et rubidium. $SO^4Rb^2+(SO^4)^3Fe^2+24H^2O$	C	1,47700	*a*	*Id.*, t. XIII, p. 24.
		1,47770	B	[*Craw* (*Z'its. f. physik. Ch.*, t. XIX, p. 276; 1896).]
		1,47894	C	
		1,48234	D	
		1,48654	E	
		1,48712	*b*	
		1,49003	F	
		1,49700	G	
		1,48225 [$t = 21°$]	D	Erdmann (*Arch. d. Pharm.*, t. CCXXXII, p. 3; 1894).
Alun de fer et thallium. $SO^4Tl^2+(SO^4)^3Fe^2+24H^2O$	C	1,51674	*a*	Ch. Soret (*loc. cit.*, t. XIII, p. 27; 1885).
		1,51790	B	
		1,51943	C	
		1,52365	D	
		1,52859	E	
		1,52946	*b*	
		1,53284	F	
		1,54112	G	
Alun de gallium et ammonium. $SO^4(AzH^4)^2+(SO^4)^3Ga^2+24H^2O$	C	1,46390	*a*	*Id.*, t. XX, p. 517; 1888.
		1,46485	B	
		1,46575	C	
		1,46835	D	
		1,47146	E	
		1,47204	*b*	
		1,47412	F	
		1,47864	G	

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Alun de gallium et césium. $SO^4Cs^2+(SO^4)^3Ga^2+24H^2O$	C								1,46047		*a*	CH. SORET (*loc. cit.*, t. XX; p. 517; 1888).
									1,46146		B	
									1,46243		C	
									1,46495		D	
									1,46785		E	
									1,46841		*b*	
									1,47034		F	
									1,47481		G	
Alun de gallium et potassium. $SO^4K^2+(SO^4)^3Ga^2$ $+24H^2O$	C								1,46118		*a*	*Id.*
									1,46195		B	
									1,46296		C	
									1,46528		D	
									1,46842		E	
									1,46904		*b*	
									1,47093		F	
									1,47548		G	
Alun de gallium et rubidium. $SO^4Rb^2+(SO^4)^3Ga^2$ $+24H^2O$	C								1,46152		*a*	*Id.*
									1,46238		B	
									1,46332		C	
									1,46579		D	
									1,46890		E	
									1,46930		*b*	
									1,47126		F	
									1,47581		G	

Alun de gallium et thallium. $SO^4Tl^2+(SO^4)^3Ga^2+24H^2O$	C					1,50112	*a*	*Id.*
						1,50228	B	
						1,50349	C	
						1,50665	D	
						1,51057	E	
						1,51131	*b*	
						1,51387	F	
						1,52007	G	
Alun d'indium et ammonium. $SO^4(AzH^4)^2+(SO^4)^3In^2+24H^2O$	C					1,46193	*a*	*Id.*, t. XIII, p. 13.
						1,46259	B	
						1,46352	C	
						1,46636	D	
						1,46953	E	
						1,47015	*b*	
						1,47234	F	
						1,47750	G	
Alun d'indium et césium. $SO^4Cs^2+(SO^4)^3In^2+24H^2O$	C					1,46091	*a*	*Id.*
						1,46170	B	
						1,46283	C	
						1,46522	D	
						1,46842	E	
						1,46897	*b*	
						1,47105	F	
						1,47562	G	
Alun d'indium et rubidium. $SO^4Rb^2+(SO^4)^3In^2+24H^2O$	C					1,45942	*a*	*Id.*, t. XX, p. 517; 1888.
						1,46024	B	
						1,46126	C	
						1,46381	D	
						1,46694	E	
						1,46751	*b*	
						1,46955	F	
						1,47402	G	

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Aluns séléniés. *Voir* **Séléniates.**												
Amidosulfonique (acide). $AzH^2SO^2.OH$	O	0,9948 1,1487		c	a	2E 85° (app.)	D					Fock (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 531; 1888).
Arséniate disodique à 12 H^2O $AsO^4Na^2H + 12H^2O$	M	0,5717 0,8074 β = 121°49′	−	c 179° (disp. faible)	b	2V 65°13′	*Li* à *Tl*	1,4480 1,4513 1,4545	1,4462 1,44955 1,4527	1,4420 1,4453 1,4482	*Li* D *Tl*	Dufet (*Bull. Soc. Minér.*, t. X, p. 90; 1887).
Arséniate disodique à 7 H^2O $AsO^4Na^2H + 7H^2O$	M	0,8134 1,1002 β = 97°13′	+	c 115°	b	2V 57°32′ 57° 7′ 56°43′	*Li* D *Tl*	1,4746 1,4782 1,4814	1,4623 1,4658 1,4689	1,4587 1,4622 1,4654	*Li* D *Tl*	*Id.*, p. 95.
Arséniate monoammonique. $AsO^4(AzH^4)H^2$	Q	0,715	−					1,5721 1,5766 1,5858		1,5186 1,5217 1,5296	C D F	Topsoë et Christiansen (*Ann. de Ch. et Phys.* (5ᵉ série), t. I, p. 30; 1874].
Arséniate monopotassique. AsO^4KH^2	Q	0,666	−					1,5632 1,5674 1,5762		1,5146 1,5179 1,5252	C D F	*Id.*, p. 31.
Arséniate monosodique à 2 H^2O. $AsO^4NaH^2 + 2H^2O$	O	0,9177 1,6040	+	c	a	2V 88°40′ 88°50′ 88°57′	*Li* D *Tl*	1,5265	1,5021	1,4794	D	Dufet (*Bull. Soc. Minér.*, t. X, p. 97; 1887).

Arséniate monosodique à H^2O. $AsO^4NaH^2 + H^2O$	O	0,81655 0,4983		c	a	2V 67°15' 67°57' 68°33'	*Li* D *Tl*	1,5563 1,5607 1,5647	1,5494 1,5535 1,5573	1,5341 1,5382 1,5418	*Li* D *Tl*	*Id.*, p. 98.
Arséniate trisodique. $AsO^4Na^3 + 12H^2O$	H	?	+					1,4630 1,4669 1,4704	1,4553 1,4589 1,4624		*Li* D *Tl*	Baker (*J. of chem. Soc.*, t. XLVII, p. 353; 1885).
								1,4662	1,4567		D	Dufet (*Bull. Soc. Minér.*, t. X, p. 90; 1887).
Arsénieux (**acide**). *Voir* **Arsénolite** *et* **Claudétite.**												
Arsénomolybdate de cuivre. $CuH^4(AsO^4)^2.6MoO^3 + 15H^2O$	O	0,788 ?	+	c	b	2E 50° env. $\rho < v$	blanc					Scheibe (*Zeit. f. Naturwiss. Halle*, t. LXII, p. 481; 1889).
Arsénomolybdate de lithium. $3Li^2O.3H^2O.As^2O^5.18MoO^3 + 31H^2O$	M	1,2982 0,8381 $\beta = 101°28'$	+	c 86°	b	2H 63°11' 62°44' ($n_H = 1,7782$)	*Li* D					*Id.*
Azotate d'ammonium. AzO^3AzH^4	O	0,5834 0,736	−	b	a	2E 59°30' $\rho = v$	blanc					Von Lang (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXXI, p. 101; 1858).
Azotate d'ammonium et cérium (*céreux*). $4AzO^3AzH^4 + (AzO^3)^6Ce^2 + 8H^2O$	M	" " $\beta = 113°$	−	c 170°	b	2E 27°18' 30°39'	rouge violet					Des Cloizeaux [*Ann. des Mines*, (5ᵉ s.), t. XIV, p. 403; 1858].
Azotate d'ammonium et cérium (*cérique*). $2(AzO^3AzH^4) + (AzO^3)^4Ce$	M	1,1685 1,888 $\beta = 90°21'$	+	b	c 157°37' c 157°13' c 156°½ (env.)	2E 108°3' 109°15' 112°35'	rouge jaune vert					Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 630; 1867).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Azotate d'ammonium et lanthane. $(4AzO^3AzH^4 + (AzO^3)^6La^2) + 8H^2O$	M	1,248 2,134 β = 112°50′		c 170°	c 80°	2E 8° à 10° ρ > υ (diminue rapidement avec *t*).						DES CLOIZEAUX [*Ann. des Mines* (5ᵉ s.), t. XIV, p. 402; 1858].
Azotate d'argent. AzO^3Ag	O	0,943 1,3697	+	c	b	2E 126°37′ 133°50′ [*t* = 14°]	rouge bleu					DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 551; 1867). [*Von Lang* (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXXI, p. 102; 1858).]
Azotate d'argent et potassium. $AzO^3Ag + AzO^3K$	M	0,8200 0,6963 β = 97°47′	−	c 115°	c 25° b b	2E 8°34′ 3°44′ 9°54′	*Li* D *Tl*					FRIEDLÄNDER (*Gr. Zeits.*, t. III, p. 215; 1879).
Azotate de baryum. $(AzO^3)^2Ba$	C								1,5665 1,5711 1,5825		C D F	TOPSOË et CHRISTIANSEN [*Ann. de Ch. et Phys.* (5ᵉ s.), t. I, p. 24; 1874].
									1,5716		D	FOCK (*Gr. Zeits.*, t. IV, p. 583; 1880).
Azotate de plomb. $(AzO^3)^2Pb$	C								1,7860 [*t*=15°]		D	HOEK et OUDEMANS (*Rech. astr. de l'Obs. d'Utrecht*, 1864).
									1,7730 1,7820 1,8065		C D F	TOPSOË et CHRISTIANSEN [*Ann. de Ch. et Phys.* (5ᵉ s.), t. I, p. 23; 1874].

Azotate de potassium. AzO^3K	O	0,591 0,701	—	c	b	2E	6°15' 8°45'	rouge bleu	1,4994 1,5064 1,5135	1,4988 1,5056 1,5124	1,3328 1,3346 1,3365	B D E	SCHRAUF (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XLI, p. 789; 1860) (*indices*). GRAILICH et LANG (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXVII, p. 41; 1857) (*axes*).
						2E	7° 5'	D	1,5046	1,5031	1,3327	D	F. KOHLRAUSCH (*Wied. Ann.*, t. IV, p. 30; 1878).
Azotate de sodium. AzO^3Na	R	0,8276	—						1,5793 1,5874 1,5954 [t = 13° à 14°]		1,3346 1,3361 1,3374	B D E	SCHRAUF (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XLI, p. 784; 1860).
									1,5852		1,3348	D	CORNU [*Ann. Éc. Norm. sup.* (2ᵉ s.), t. III, p. 45; 1874].
									1,5854 [t = 23°]		1,3369	D	F. KOHLRAUSCH (*Wied. Ann.*, t. IV, p. 28; 1878).
Azotate de strontium. $(AzO^3)^2Sr$	C									1,5667		D	FOCK (*Gr. Zeits.*, t. IV, p. 583; 1880).
										1,5665		D	CRAW (*Zeits. f. physik. Ch.*, t. XIX, p. 276; 1896).
Id. hydraté. $(AzO^3)^2Sr + 4H^2O$	M	0,6547 0,8976 β = 91°10'	—	c 168°½	c 78°½	2E	31°10' 30°40'	rouge violet					DES CLOIZEAUX [*Ann. des Mines* (5ᵉ s.), t. XIV, p. 401; 1858].
Azotate de thallium. AzO^3Tl	O	0,511 0,651	—	c	a	2E	111°16' 114°59'	rouge bleu					DES CLOIZEAUX [*Ann. de Ch. et Phys.* (4ᵉ s.), t. XVII, p. 317; 1869].
Azotate d'uranyle. $(AzO^3)^2UO^2 + 6H^2O$	O	0,8737 0,6088	+	c	a	2E	68°15' 69°15'	rouge bleu		1,4950 1,4967 1,4991 1,5023		rouge jaune vert bleu	VON LANG (*Sitzb. Ak. Wien*. t. XXXI, p. 120; 1858).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Azotite de baryum et potassium. $(AzO^2)^2Ba$, $2AzO^2K$	O	0,5832 ?		*c*	*a*	2 E 40° app.	D					Fock (*Gr. Zeits.*, t. XVII, p. 182; 1890).
Azotite de ruthénium nitrosé et de sodium. $(RuAzO)^2O^3(Az^2O^3)^2$. $4AzO^2Na + 4H^2O$	M	1,5086 1,0218 β = 93°47′	+	*c* 95°53′ *c* 95°42′ *c* 95°30′	*c* 5°53′ *c* 5°42′ *c* 5°30′	2 V 24°50′ 25°14′ 25°37′	*Li* D *Tl*	1,7162	1,5847 1,5943 1,6041	1,5888	*Li* D *Tl*	Dufet (*Bull. Soc. Minér.* t. XV, p. 218; 1892).
Bioxyde de manganèse hydraté.	?								1,801 1,862 1,944		C D E	Wernicke (*Pogg. Ann.*, t. 139; p. 146; 1870).
Bioxyde de plomb hydraté.	?								1,802 2,010 2,229		B C D	*Id.*, p. 146.
Borate d'aluminium. $B^2O^{12}Al^6$	O	0,974 0,679	+	*c*	*a*	2 V 87°5′	D	1,623	1,603	1,586	D	Mallard [*Ann. d. Mines*, (8ᵉ série), t. XI, p. 441; 1887].
Borate d'ammonium. $B^3O^8AzH^4 + 4H^2O$	O	0,9827 0,8101	+	*b*	*c*	2 E 46°30′ 48°24′	rouge bleu					Grailich et von Lang [*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXVII (II), p. 36; 1857]. Von Lang [*Id.*, t. XLV (II), p. 121] 1862) [*orient. opt.*].
Borate de calcium. B^2O^4Ca	O	0,539 0,372	−	*a*	*b*	2 E 90°24′	D	1,682	1,656	1,540	D	Mallard (*Bull. Soc. Minér.* t. XV, p. 17; 1892).

Borate de magnésium. $B^2O^6Mg^3$	O	0,6412 0,5494	+	c	a	2E 43°18' ρ > v	D	1,6748	1,6537	1,6527	D	MALLARD (*Ann. des Mines* (8e série), t. XI, p. 450; 1887).
Borate de manganèse. $B^2O^5Mn^2$	T	1,837 2,022 α = 87°54' β = 56° 2' γ = 103°34'	—	63°,0 avec norm. à *t* (110) — 27°,43 avec norm. à *p* (001) — 29°,11 avec norm. à *h'* (100)		2V 55°47'	D	1,776	1,738	1,617	D	MALLARD [*Ann. des Mines* (8e série), t. XI, p. 448; 1887]. [Formule rectifiée par Le Chatelier (*C. R.*, t. CXIII; 1891).]
Borate de sodium. (*Borax*). $B^4O^7Na^2 + 10H^2O$	M	1,0995 0,5629 β = 106°35'	—	b	c 123°10' c 125°10' (de Senarmont)	2E 58°59'	rouge D violet	1,473	1,470	1,447	D	DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 633; 1867). [*Murmann et Rotter* (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXIV; 1859).]
						2V 39°52' 39°56'	*Li* D	1,4686 1,4715	1,4657 1,4686	1,4442 1,4468	*Li* D	TSCHERMAK [*Sitzb. Ak. Wien*, t. LVII (II), p. 641; 1868].
						2E 59° 0'	D	1,4712	1,4682 *t* = 23°	1,4463	D	F. KOHLRAUSCH (*Wied. Ann.*, t. IV, p. 30; 1878).
				b	c124°55'5 125° 6' 126° 126°51'5 127°48'5	2V 39°54' 39°49' 39°21' 38°45' 37°57'	*Li* C D *Tl* F	1,4695 1,4699 1,4724 1,4748 1,4778	1,4665 1,4669 1,4694 1,4719 1,4750	1,4441 1,4445 1,4467 1,4491 1,4517	*Li* C D *Tl* F	DUFET (*Bull. Soc. Minér.*, t. X, p. 218; 1887).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES		ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX.			RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
				aiguë.	obtuse.			n_g.	n_m.	n_p.		
Id. (*fondu*). $B^4O^7Na^2$	am.								1,5139? 1,5147 1,5219 (Moy.) [$t = 16°$]		C D F	BEDSON et CARLETON WILLIAMS (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XIV, p. 2552; 1881).
Borique (acide). (*fondu*). B^2O^3	am.								1,46233 1,46365 1,46942 (Moy.) [$t = 15°$]		C D F	*Id.*
Borique (acide) hydraté. $B^2O^3 + 3H^2O = B(OH)^3$	T	0,5771 0,5282 $\alpha = 104°17'$ $\beta = 92°33'$ $\gamma = 89°42'$	—	pr. perp. à la base. [plan des axes pr. parallèle à *b*].	pr. parall. à la base.	2E 10° à 12° $\rho = v$	blanc					DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 704; 1867).
Bromate de magnésium. $(BrO^3)^2Mg + 6H^2O$	C								1,5139		D	ORTLOFF (*Zeits. f. physik. Ch.*, t. XIX, p. 211; 1896).
Bromate de sodium. BrO^3Na	C								1,5943		D	CRAW (*Zeits. f. physik. Ch.*, t. XIX, p. 276; 1896).
Bromate de zinc. $(BrO^3)^2Zn + 6H^2O$	C								1,5452		D	ORTLOFF (*Zeits. f. physik. Ch.*, t. XIX, p. 211; 1896).
Bromure d'argent. (*fondu*) AgBr (I. Par le prisme). (II. Par les couleurs d'interférence).	C							(I). 2,2331 2,2533 2,3140		(II). 2,261 2,303 2,360	C D F G	WERNICKE (*Pogg. Ann.*, t. CXLII, p. 571; 1871).

Bromure de baryum et cadmium. $BaBr^2.CdBr^2+4H^2O$	T	0,836 0,507 α 90°50' β = 106°20' γ = 89°10'		presque normale à *t* (110).		2 V 70°13			1,693 1,702		rouge jaune	…MANN et KOTTER (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXXIV, p. 187; 1859).
Bromure de cadmium. $CdBr^2+4H^2O$	O	0,595 ?	—	*b*	*c*	2 E 143°41' $\rho < \nu$						VON LANG (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXI, p. 89; 1858).
Bromure de césium et mercure. Cs^2HgBr^4	O	0,5706 1,4715		*b*	*c*	2 H 85°23' 80°12' dans la naphtaline bromée.	*Li* D					PENFIELD (*Amer. J. of Sc.*, t. XLIV, p. 311; 1892).
Bromure de potassium. KBr	C								1,5546 1,5593 1,5715 1,5814		C D F H_γ	TOPSOË et CHRISTIANSEN (*Ann. de Ch. et Phys.* (5ᵉ s.), t. I, p. 21; 1874).
Bromure de potassium et tellure. $(KBr)^2TeBr^4+3H^2O$	O	0,6711 0,9415	—	*c*	*b*	2 E 50° app. $\rho > \nu$						GRAILICH et VON LANG (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXVII, p. 18; 1857).
Bromure de rubidium. RbBr	C								1,5533		D	CRAW (*Zeits. f. physik. Ch.*, t. XIX, p. 276; 1896).
Carbonate d'ammonium (bi-) $CO^3H(AzH^4)$	O	0,6724 0,4000	—	*a*	*c*	2 E 66°35' 66°41'	rouge violet					DES CLOIZEAUX [*Ann. des Mines* (5ᵉ s.), t. XI, p. 331; 1857].
						2 E 66°10'	D	1,5545	1,5358	1,4227	D	VON LANG [*Sitzb. Ak. Wien*, t. XLV (II), p. 111; 1862].
Carbonate de lithium. CO^3Li^2	M	1,672 1,244 β = 114°25'	—	*c* 0°	*b*	2 E 24°	D	1,572	1,567	1,428	D	MALLARD (*Bull. Soc. Minér.*, t. XV, p. 24; 1892).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Carbonate de magnésium hydraté. $CO^3Mg + 3H^2O$	O	0,645 0,457	—	*a*	*b*	2 V 53° 5' $\rho < v$	D	1,526	1,501	1,495	D	GENTH et PENFIELD (*Gr. Zeits.*, t. XVII, p. 564; 1890).
Carbonate de sodium. $CO^3Na^2 + 10H^2O$	M	1,4828 1,4001 β = 121°8'	—	*b*	*c* 41° 8'	2 E 112°48' 112°42' [*t* = 14°]	rouge jaune					DES CLOIZEAUX (*Man. de Min.*, t. II, p. 168; 1874).
Carbonate de sodium (**sesqui-**). [*Urao, Trona*]. $C^3O^8Na^4 + 3H^2O$	M	2,277 1,804 β = 93°36'	—	*b*	*c* 40°35'	2 V 76°32' 76°47'	rouge bleu		1,500 1,514		rouge bleu	DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 693; 1867).
						2 V 76°16'	D		1,5073		D	VON ZEPHAROVICH (*Gr. Zeits.*, t. XIII, p. 138; 1888).
Carbonate de thallium. CO^3Tl^2	M	1,3956 1,9586 β = 94°47'	—	*c* 5°	*b*	2 E 109°13' 119° 2'	rouge bleu					DES CLOIZEAUX [*Ann. de Ch. et Phys.* (4ᵉ s.), t. XVII, p. 319; 1869].
Carbure de silicium. CSi (Carborindon).	Q	1,224(?)	+					2,832		2,786	D	BECKE (*Gr. Zeits.*, t. XXIV, p. 542; 1895).
Chlorate de baryum. $(ClO^3)^2Ba + H^2O$	M	1,1446 1,2048 β = 95° 0'		*c* 156°10'	*c* 66°10'	2 E 86°57' 87°11'	rouge bleu					DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 636; 1867).
						2 V 55°30'	D	1,635	1,577	1,5622	D	EAKLE (*Gr. Zeits.*, t. XXVI, p. 582; 1896).

Chlorate de sodium. ClO^3Na (*Voir* Table XV, pour variation d'indice par la température).								1,5165 [t = 14°]		[illegible]	[illegible] (*Arch. astron. de l'Obs. d'Utrecht*, 1864).
								1,5145		D	F. Kohlrausch (*Wied. Ann.*, t. IV, p. 28; 1878).
								(I).	(II).		(I) Dussaud (*Arch. de Genève*, 3ᵉ Pér., t. XXVII, p. 534; 1892). (II) Borel (*Id.*, t. XXXIV, p. 151; 1895).
								1,51097		*a*	
								1,51163		B	
								1,51267		C	
								1,51510	1,51523	D	
								1,51933		*b*	
								1,52161		F	
								1,53883	1,53917	Cd 9	
								1,54242	1,54278	Cd 10	
								1,54421	1,54452	Cd 11	
								1,54700	1,54931	Cd 12	
								1,57203	1,57271	Cd 14	
								1,58500	1,58607	Cd 18	
									1,61586	Cd 23	
								[t = 23°]	[t = 19°]		
Chlorhydrate de chlorure de ruthénammonium nitrosé. $RuAzO(AzH^3)^4OHCl^2.HCl + H^2O$	M	0,7615 0,8804 $\beta = 99°48'$	—	c 135°40'	c 45°40'	2V 56°20' $\rho < \nu$	D	1,6548			Dufet (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIV, p. 213; 1891).
Chlorobromure de césium et mercure. $CsHg^5ClBr^{10}$	M	0,7111 0,4561 $\beta = 94°31'$		c 150°½	c 60°½	2E 0° 15° à 20°	rouge bleu				Penfield (*Amer. Journ. of Sc.*, t. XLIV, p. 311; 1892).
Chlorostannate de magnésium. $SnCl^4.MgCl^2 + 6H^2O$	R	0,508	+					1,583 1,597	1,5715 1,5885	C D	Topsoë et Christiansen (*Ann. de Ch. et Phys.* (5ᵉ s.), t. I, p. 29; 1874).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Chlorostannate de potassium. $SnCl^4.KCl$	C								1,6517 1,6574 1,6717		C D F	*Id.*, p. 22.
Chlorure d'ammonium. AzH^4Cl	C								1,6326 1,6366 1,6422 1,6464 1,6533 1,6513		B C D E F G	GRAILICH (*Krist.-opt. Unters*, p. 76. Wien, 1858).
Chlorure d'ammonium et Hyposulfate d'am. *Voir* **Hyposulfate.**												
Chlorure d'ammonium et cadmium. $(AzH^4Cl)^4CdCl^2$	R	0,61 (?)	+					1,5961 1,6042 1,6114 [$t = 14°$]		1,5958 1,6038 1,6110	B D E	SCHRAUF (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XLI, p. 783; 1860).
Chlorure d'ammonium et cuivre. $(AzH^4Cl)^2CuCl^2 + 2H^2O$	Q	0,7395	—					1,744		1,724	jaune	DE SENARMONT [*Ann. de Ch. et Phys.* (3e s.), t. XXXIII, p. 403; 1851].
Chlorure d'ammonium et mercure. $(AzH^4Cl)^2HgCl^2 + H^2O$	O	0,71 0,77	+	*b*	*a*	2E 78°24' $\rho < v$	blanc			•		GRAILICH et VON LANG (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXVII, p. 15; 1857).

Chlorure d'ammonium et zinc. $(AzH^4Cl)^2ZnCl^2$	O	0,7813 0,6924		*a*	*b*	2E 50°(app.) $\rho < \nu$						Von Lang (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XLX (II), p. 101; 1862).
Chlorure d'argent. AgCl (*fondu*) [I. Par le prisme]. [II. Par les couleurs d'interférence].	C							(I). 2,0462 2,0611 2,1309 2,0958		(II). 2,071 2,101 2,135 ?	C D F H_γ	Wernicke (*Pogg. Ann.*, t. CXLII, p. 640; 1871).
									2,071		D	Des Cloizeaux (*Bull. Soc. Minér.*, t. V, p. 142; 1882).
Chlorure de baryum. $BaCl^2 + 2H^2O$	M	0,6176 0,6548 $\beta = 91°5'$	+	*c* 173° 5'	*c* 83° 5'	2V 84°50' 84°20'	rouge jaune	1,657 1,660	1,641 1,646	1,628 1,635	rouge jaune	Wyrouboff (*Bull. Soc. Minér.*, t. IX, p. 266; 1886) (*axes*). Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 559; 1867) (*indices*).
Chlorure de baryum et cadmium. $BaCl^2.CdCl^2 + 4H^2O$	T	0,856 0,507 $\alpha = 90°51'$ $\beta = 106°21'$ $\gamma = 89°12'$	—	presque normale à *t* (110).		2V 61° 1' $\rho < \nu$			1,641 1,651 1,660 1,664			Murmann et Rotter (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXXIV, p. 186; 1859).
Chlorure de cadmium. $CdCl^2 + 2H^2O$	M	0,4181 ? $\beta = 91°27'$		*c* 100° (app.)	*c* 10°	2E 40°	D					Fock (*Gr. Zeits.*, t. XIX, p. 452; 1891).
Chlorure de cadmium et cobalt. $(CdCl^2)^2CoCl^2 + 12H^2O$	O	0,913 0,343	+	*c*	*b*	2E 136°20' $\rho > \nu$	blanc					Grailich et von Lang (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXVII, p. 13; 1857).
Chlorure de cadmium et magnésium. $(CdCl^2)^2MgCl^2 + 12H^2O$	O	0,913 0,304	+	*c*	*b*	? très grand $\rho > \nu$		1,5769	1,5331		D	Grailich (*Kryst.-opt. Unters.* Wien, 1858, p. 93).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Chlorure de cadmium et potassium. $CdCl^2.4KCl$	R	0,615	+					1,5842 1,5907 1,5966		1,5841 1,5906 1,5965 [$t = 13°$]	B D E	SCHRAUF (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XLI, p. 781; 1860).
Chlorure de calcium. $CaCl^2 + 6H^2O$	H	0,51(?)	—					1,417		1,393	jaune	GROTH (*Pogg. Ann.*, t. CXXXV, p. 662; 1868).
Chlorure de césium et thallium. $Cs^2Tl^2Cl^9$	H	0,8257						1,772 1,784 1,792		1,762 1,774 1,786	*Li* D *Tl*	PRATT (*Zeits. f. anorg. Ch.*, t. IX, p. 24; 1895).
Chlorure de cuivre. $CuCl^2 + 2H^2O$	O	0,9179 0,4627	+	*a*	*b*	2V 80° 2' 80° 40'	rouge jaune		1,681 1,685		rouge jaune	DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 560; 1867).
Chlorure de cuivre et potassium. $CuCl^2.2KCl + 2H^2O$	Q	0,7531	—					1,6311 1,6365 1,6468 1,6549 1,6642		1,6070 1,6148 1,6227 1,6287 1,6388	B D E F G	GRAILICH (*Kryst.-opt. Unters.* Wien, 1858, p. 86).
Chlorure de mercure (sous-). *Calomel.* Hg^2Cl^2	Q	1,7414	+					2,60		1,96	rouge	DE SENARMONT (*Annu. du Bur. des Long.*; 1856).
								2,6006 2,6559 2,7129		1,95560 1,97325 1,99085	*Li* D *Tl*	DUFET (*Bull. Soc. Minér.*, t. XXI, p. 92; 1898).

Chlorure de mercure et potassium. $HgCl^2.2KCl + H^2O$	O	0,7142 0,775		*a*	*b*	2H 91° $\rho > v$ [n_a = 1,47]	blanc					Grailich et von Lang (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXVII, p. [illegible]; 1857).

Chlorure de mercure et Dichromate d'ammonium. *Voir* **Dichromate.**

Chlorure de plomb. $PbCl^2$ (Cotunnite artif.).	O	0,5013 0,8423	+	*a*	*b*	2V 66°12′	D	 2,25965	2,1922 2,21723	2,1788 2,19924	D *Li*	Stöber [*Bull. Ac. Sc. Belg.*, (3ᵉ s.), t. XXX, p. 358; 1895].

Chlorure de potassium. *Voir* **Sylvine.** [Table XI (V), p. 445].

Chlorure de rubidium. RbCl	C								1,4928		D	Craw (*Zeits. f. physik. Ch.*, t. XIX, p. 276; 1896).

Chlorure de sodium. *Voir* **Sel gemme.** [Table XI (IV), p. 440].

Chromate (Bi-) de.... *Voir* **Dichromate.**

Chromate d'ammonium. $CrO^4(AzH^4)^2$	O	0,5088 0,711	—	*b*	*c*	2E 122°58′	rouge					Wyrouboff (*Bull. Soc. Minér.*, t. II, p. 174; 1879).
Chromate d'ammonium et sulfate de sodium. $CrO^4(AzH^4)^2.SO^4Na^2 + 4H^2O$	O	0,4780 0,6437	—	*b*	*c*	2V 83°52′ 70°56′	rouge vert					*Id.*, p. 177.
Chromate de calcium. $CrO^4Ca + H^2O$	O	0,9977 0,7995	—	*a*	*c*	2H 105°						*Id.*, t. XIV, p. 205; 1891.
Chromate de calcium et potassium. $(CrO^4)^2K^2Ca + 2H^2O$	T	0,6591 0,4383 α = 78°16′ β = 101° 3′ γ = 83° 8′	—	*b* 90° [pl. des axes 19° avec l'axe *b*, et perp. à (1̄01)].	″	2H 123° $\rho < v$	rouge					*Id.*, p. 263; 1891.

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Chromate de magnésium. $CrO^4Mg + 7H^2O$	O	0,9901 0,5735	—	*b*	*a*	2V 75°28' $\rho < v$	D	1,5633 1,5680	1,5415 1,5500	1,5131 1,5211	C D	Topsoë et Christiansen [*Ann. de Ch. et de Phys.*, (5e s.), t. I, p. 56; 1874].
Chromate de magnésium et potassium. $(CrO^4)^2K^2Mg + 2H^2O$	T	0,6551 0,4326 α = 84°35' β = 102°44' γ = 86°38'	—	presque pp. à la base. [pl. des axes presque perp. à 110].		2E 149° $\rho < v$						Wyrouboff (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIV, p. 263; 1891).
Chromate de potassium. CrO^4K^2	O	0,5695 0,7297		*b*	*c*	2V 49°32'	jaune		1,722		jaune	De Senarmont [*Ann. de Ch. et de Phys.*, (3e s.), t. XXXIII, p. 411; 1851].
						2V 51°40'	D		1,7131 1,7254 1,7703		C D F	Topsoë et Christiansen [*Ann. de Ch. et de Phys.*, (5e s.), t. I, p. 51; 1874].
								1,7305	1,722	1,6873	rouge	Mallard (*Bull. Soc. Minér.*, t. III, p. 10; 1880).
Chromate de rubidium. CrO^4Rb^2	O	0,5665 0,749	—	*c*	*a*	2H 73°46' 76° 5'	rouge vert					Wyrouboff (*Bull. Soc. Minér.*, t. IV, p. 129; 1881).
Chromate de sodium à $4H^2O$. $CrO^4Na^2 + 4H^2O$	M	1,1061 1,0866 β = 104°53'	+	*c* 94°32' *c* 97° 4'	*c* 4°32' *c* 7° 4'	2E 16°10' 36°22'	rouge vert					*Id.*, t. III, p. 78; 1880.
Chromate de sodium à $10H^2O$. $CrO^4Na^2 + 10H^2O$	M	1,1127 1,2496 β = 107°43'	+	*c* 98° (app.)	*c* 8°	2V 83°56' 82°20'	rouge vert					*Id.*, t. III, p. 79.

Dichromate d'ammonium et chlorure de mercure. $Cr^2O^7(AzH^4)^2+HgCl^2$	M	1,270 0,983 β = 95°57′	+	c 29°14′	c 119°14′	2 V 88°10′						*Id.*, t. III, p. 111.
Dichromate de potassium. $Cr^2O^7K^2$	T	1,0116 1,8145 α=98°0 β=96°3 γ=90°51′,5	+	c 19°17′ *a* 82°39′5 *b* 111°48′	c 76°24′ *a* 89°32′ *b* 21°55′	2 V 52°24′5 51°53′	*Li* D	1,8197	1,72095 1,7380	1,7202	*Li* D	Dufet (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIII, p. 311; 1890).
Dichromate de rubidium. $Cr^2O^7Rb^2$ (1re forme)	M	0,596 0,339 β = 92°52′	—	*b*	c 138°	2 V 83°16′	rouge					Wyrouboff (*Bull. Soc. Minér.*, t. IV, p. 124; 1881 et t. XIII, p. 306; 1890).
(2e forme)	T	0,9858 1,7574 α = 89° β = 98°36′ γ = 93°52′	+	20° avec normale à *p*(001) en avant. pl. des axes pp. à (001), 160° avec l'axe *b* et 66°8 avec l'axe *a*.		2 E 107°42′ ρ < υ						*Id.*, t. XIII, p. 305.
Dichromate de sodium. $Cr^2O^7Na^2+2H^2O$	M	0,5912 0,5698 β = 94°55′	+	c 82°	*b*	2 V 83°42′ ρ > υ	D	1,7510	1,6994	1,6610	D	Dufet *in* Wyrouboff (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIV, p. 79; 1891).
Dichromate de strontium. $Cr^2O^7Sr+3H^2O$	M	0,6023 0,5460 β = 92°32′	+	c 78° 8′	c 168° 8′	2 V 20°28′ ρ < υ	D	1,812	1,7174	1,7146	D	*Id.*
Fluoarséniate de sodium. $2(Na^2AsO^4NaFl)+19H^2O$	C								1,4657 1,4693 1,4726		*Li* D *Tl*	Baker (*J. of chem. Soc.*, t. XLVII, p. 353; 1885).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Fluophosphate de sodium. $2(Na^2PO^4NaFl)+19H^2O$	C								1,4489 1,4519 1,4545		*Li* D *Tl*	*Id.*
Fluosilicate d'ammonium. $SiFl^4.2AzH^4Fl$	C								1,3682 1,3696 1,3723		C D F	Topsoë et Christiansen [*Ann. de Chim. et Phys.* (5e s.), t. I, p. 22; 1874].
Fluosilicate de cobalt. $SiFl^4.CoFl^2+6H^2O$	R	0,521	+					1,3972	1,3817		C	*Id.*, p. 28,
Fluosilicate de cuivre. $SiFl^4.CuFl^2+6H^2O$	R	0,5394	—						1,4074 1,4092 1,4138	1,4062 1,4080 1,4124	C D F	*Id.*, p. 29.
Fluosilicate de magnésium. $SiFl^4.MgFl^2+6H^2O$	R	0,5174	+					1,3587 1,3602 1,3634	1,3427 1,3439 1,3473		C D F	*Id.*, p. 25.
Fluosilicate de manganèse. $SiFl^4.MnFl^2+6H^2O$	R	0,5044	+					1,3721 1,3742 1,3774	1,3552 1,3570 1,3605		C D F	*Id.*, p. 26.
Fluosilicate de nickel. $SiFl^4.NiFl^2+6H^2O$	R	0,5136	+					1,4036 1,4066 1,4105	1,3876 1,3910 1,3950		C D F	*Id.*, p. 27.

Fluosilicate de zinc.	R	0,5173							1,3938	1,3808		C	*Id.*, p. 18.
$SiFl^4.ZnFl^2+6H^2O$									1,3956	1,3824		D	
									1,3992	1,3860		F	
Fluovanadate de sodium.	C									1,5171		*Li*	BAKER (*J. of chem. Soc.*, t. XLVII, p. 353; 1885.
$2(Na^3VO^4.NaFl)+19H^2O$										1,5230		D	
										1,5284		*Tl*	
Glace.	H	?	+						1,307	1,306		rouge	REUSCH (*Pogg. Ann.*, t. CXXI, p. 573; 1864).
H^2O									1,314	1,312		vert	[*Bravais* (*Ann. de Chim. et Phys.*, t. XXI, p. 361; 1847).]
									1,321	1,317		violet	
												extr.	
									1,3040	1,2974		*Li*	MEYER (*Wied. Ann.*, t. XXXI, p. 321; 1887).
									1,3133	1,3083		D	
									1,3163	1,3107		*Tl*	
									[$t=4°$ moy.].				
									1,30626	1,30496		A	PULFRICH (*Wied. Ann.*, t. XXXIV, p. 339; 1888).
									1,30710	1,30580		*a*	
									1,30775	1,30645		B	
									1,30802	1,30669		*Li*	
									1,30861	1,30715		C	
									1,31041	1,30911		D	
									1,31242	1,31098		*Tl*	
									1,31276	1,31140		E	
									1,31473	1,31335		F	
Glucine.	H	1,6305	+						1,733	1,719		D	MALLARD [*Ann. des Mines* (8ᵉ s.), t. XI, p. 432; 1887].
GlO													
Hypophosphate dipotassique à 2H²O.	M	0,7451	−	*c* 143°30′	*b*	2V	36°12′	D	1,5363	1,5314	1,4893	D	DUFET (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIV, p. 217; 1891).
$P^2O^6H^2K^2+2H^2O$		0,7976											
		$\beta=98°29'$											

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Id. à 3H²O. $P^2O^5H^2K^2 + 3H^2O$	O	0,9917 0,9008	−	*c*	*b*	2V 61°48′	D	1,4870	1,4843	1,4768	D	*Id.*, p. 221.
Hypophosphate disodique. $P^2O^6H^2Na^2 + 6H^2O$	M	2,0126 2,0377 β = 126°47′	+	*c* 34°50′5 35°17′ 35°41′ 36°20′	*c* 124°50′5 125°17′ 125°41′ 126°20′	2V 55°36′5 57°20′ 58°10′ 58°53′	*Li* D *Tl* F	1,5006 1,5041 1,5074	1,4861 1,4897 1,4927	1,4822 1,4855 1,4883	*Li* D *Tl*	DUFET (*Bull. Soc. Minér.*, t. X, p. 109; 1887).
Hypophosphate tétrasodique. $P^2O^6Na^4 + 10H^2O$	M	1,2240 1,9077 β = 100°16′	+	*c* 70°23′ 70°28′ 70°39′	*c* 160°23′ 160°28′ 160°39′	2V 48°58′ 48°56′ 48°53′	*Li* D *Tl*	1,5036	1,4789 1,4822 1,4852	1,4777	*Li* D *Tl*	*Id.*, p. 104.
Hypophosphate trisodique. $P^2O^6HNa^3 + 9H^2O$	M	1,4848 1,4638 β = 102°2′	−	*c* 11°49′ 11° 0′ 10°12′	*b*	2V 82° 2′ 82° 0′ 81°56′	*Li* D *Tl*	1,4769 1,4804 1,4836	1,4705 1,4738 1,4769	1,4622 1,4653 1,4682	*Li* D *Tl*	*Id.*, p. 107.
Hyposulfate d'ammonium et chlorure d'ammonium. $H(AzH^4)^2S^2O^6Cl$	O	0,9827 0,9612		*c*	*b*	2E 40° $\rho < v$	blanc					FOCK et KLÜSS (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXIV, p. 3018; 1891).
Hyposulfate d'argent. $S^2O^6Ag^2 + 2H^2O$	O	0,985 0,580	−	*b*	*a*	2V 33°21′ 28° 6′	C F	1,6601 1,6770	1,6573 1,6748	1,6272 1,6404	C F	TOPSOË et CHRISTIANSEN [*Ann. de Ch. et Phys.* (5ᵉ s.), t. I, p. 44; 1874].
Hyposulfate de baryum à 2H²O. $S^2O^6Ba + 2H^2O$	M	0,9338 1,313 β = 91°10′	+	*c* 166°46′	*c* 76°46′	2V 83°18′ 84°33′ 87°28′	rouge D vert	1,6055 1,6072 1,6090	1,5935 1,5951 1,5976	1,5848 1,5860 1,5881	rouge D vert	BRIO [*Sitzb. Ak. Wien*, t. LV (II), p. 145; 1867].

Id. à 4H²O. S²O⁶Ba + 4H²O	M	1,2215 1,1272 β = 94°16'		b	∠ 135°	2V 87°20' 89°42'	vert rouge		1,532			WYROUBOFF (*Bull. Soc. Minér.*, t. VIII, p. 84; 1885).
Hyposulfate de calcium. $S^2O^6Ca + 4H^2O$	H	1,500	—					1,5468 1,5496 1,5573			C D F	TOPSOË et CHRISTIANSEN [*Ann. de Ch. et Phys.* (5ᵉ s.), t. I, p. 35; 1874].
Hyposulfate de cérium à H²O. $S^2O^6Ce + H^2O$	T	0,5807 1,203 α = 89°25' β = 96° 9' γ = 96°18'	—	presque norm. à (010) plan des axes pr. parallèle à (001)		2H 45°30' 46°30' 48°	*Li* D *Tl*					WYROUBOFF (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIV, p. 97; 1891).
Id. à 5H²O. $S^2O^6Ce + 5H^2O$	T	0,5917 1,1912 α = 81°26' β = 105°21' γ = 86°38'	—	[axes visibles dans 001; la trace du plan des axes fait 20° avec l'axe *a*)]		2V 88°52' ρ > υ			1,507		D	*Id.*, p. 95.
Hyposulfate de lithium. $S^2O^6Li^2 + 2H^2O$	O	0,9657 0,578	+	*a*	*b*	2V 78°16'	D	1,5763 1,5788 1,5887	1,5565 1,5602 1,5680	1,5462 1,5487 1,5548	C D F	TOPSOË et CHRISTIANSEN [*Ann. de Ch. et Phys.* (5ᵉ s.), t. I, p. 42; 1874].
Hyposulfate de plomb. $S^2O^6Pb + 4H^2O$	H	1,516	+					1,6492 1,6531 1,6666	1,6295 1,6351 1,6481		C D F	*Id.*, p. 37.
Hyposulfate de potassium. $S^2O^6K^2$	H	0,6466	+					1,5119 1,5153 1,5239	1,4532 1,4550 1,4595		C D F	*Id.*, p. 34.

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Hyposulfate de rubidium. $S^2O^6Rb^2$	H	0,6307	+					1,5041 1,5078 1,5167		1,4556 1,4574 1,4623	C D F	*Id.*, p. 34.
Hyposulfate de sodium. $S^2O^6Na^2 + 2H^2O$	O	0,989 0,594	—	*a*	*b*	2V 73°26' 75°16' 76°29'	rouge jaune vert	1,5158 1,5185 1,5212	1,4927 1,4953 1,4978	1,4803 1,4820 1,4838	rouge jaune vert	VON LANG (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXXVII, p. 379; 1859).
						2V 73°28' 74°46' 77°36'	rouge jaune bleu		1,487 1,490 1,495	1,481 1,484 1,487	rouge jaune bleu	DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 578; 1867).
Hyposulfate de strontium. $S^2O^6Sr + 4H^2O$	H	1,5024	—					1,5266 1,5296 1,5371		1,5232 1,5252 1,5312	C D F	TOPSOË et CHRISTIANSEN [*Ann. de Ch. et Phys.* (5e s.), t. I, p. 36; 1874].
								1,5293		1,5252	D	FOCK (*Gr. Zeits.*, t. IV, p. 598; 1880).
Hyposulfate de thallium. $S^2O^6Tl^2$	M	0,9292 0,3986 β = 96°58'		*c* 20°	*b*	2E 40° (env.) ρ > υ	D					FOCK (*Gr. Zeits.*, t. VI, p. 162; 1882).
Hyposulfite d'ammonium et cadmium. $3[S^2O^4(AzH^4)^2] + S^2O^4Cd + H^2O$	O	0,4317 0,4187		*a*	*b*	2H 30° ρ > υ (dans le verre)	D					FOCK (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXIII, p. 1760; 1890).

Hyposulfite d'argent et sodium. $S^2O^3NaAg + H^2O$	M	0,6324 0,5716 β = 90°57'	+	*b*	*b* *c*∠61°34'	2V 89°49' 87°59'	*Li* D					Schmidt (*Zeitschrift Krystallog.*; 1891, t. XVIII, p. 97).
Hyposulfite de cadmium et sodium. $S^2O^3Na^2 + S^2O^3Cd + 16H^2O$	M	1,136 0,3492 β = 103°35'		*b*	*c* 127°	2H 71° (dans le verre)	D					Fock (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXIII, p. 1756; 1890).
Hyposulfite de magnésium. $S^2O^3Mg + 6H^2O$	O	0,7674 0,7294		*c*	*a*	2E 40° (app.) ρ > υ	D					Fock et Klüss (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXII, p. 3312; 1889).
Hyposulfite de potassium. $3S^2O^3K^2 + 5H^2O$	O	0,8229 1,4372		*c*	*a*	2E 18° ρ > υ	D					*Id.*, p. 3098.
Hyposulfite de sodium. $S^2O^3Na^2 + 5H^2O$	M	0,7016 0,549 β = 103°58'	+	*b*	*c* 139° 137°		rouge violet					de Senarmont [*Ann. de Chim. et Phys.* (3ᵉ s.), t. XLI, p. 337; 1854].
						2E 154° 1' 154°14' 155°57' [*t* = 12°]	rouge jaune bleu					Des Cloizeaux (*Sav. étr.* t. XVIII, p. 650; 1887).
				b	*c* 138°57'5 138°30' 138° 7'5 137°42'	2V 80°47'50" 80°40' 80°33' 80°24'20"	*Li* D *Tl* F	1,5311 1,5360 1,5405	1,5038 1,5079 1,5117	1,4849 1,4886 1,4919	*Li* D *Tl*	Dufet (*Bull. Soc. Minér.*, t. X, p. 226; 1887).
Hyposulfite de strontium. $S^2O^3Sr + 5H^2O$	M	1,2946 2,5846 β = 107°32'	+	*c* 28°35'	*b*	2H 84°57' 85° 1' 85°22'	rouge jaune bleu	[n_B = 1,466 1,468 1,478]				Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 652; 1867).
Iodure d'ammonium. AzH^4I	C							1,6938 1,7031 1,7269			C D F	Topsoë et Christiansen [*Ann. de Chim. et Phys.* (5ᵉ s.), t. I, p. 21; 1874].

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Iodure d'argent. AgI	H	0,8196	+						2,23		jaune	DES CLOIZEAUX *in* FIZEAU (*C. R.*, t. LXIV, p. 316; 1867).
Id. fondu. [I. par un prisme]. [II. par les couleurs d'interférence].	am.							I. 2,1531 2,1816 2,2787 2,405	II. 2,202 2,267 2,409		C D F violet extr.	WERNICKE (*Pogg. Ann.*, t. CXLII, p. 560; 1871). [*Kundt* (*Wied. Ann.*, t. XXXIV; 1888).]
Iodure de potassium. KI	C								1,6584 1,6666 1,6871		C D F	TOPSOË et CHRISTIANSEN [*Ann. de Chim. et Phys.* (5ᵉ s.), t. I, p. 21; 1874].
Iodure de rubidium. RbI	C								1,6262		D	ERDMANN (*Arch. d. Pharm.* t. CCXXXII; p. 3; 1894).
Molybdate d'ammonium. $Mo^7O^{24}(AzH^4)^6 + 4H^2O$	M	0,6297 0,2936 $\beta = 91°12'$	—	c 118°31' 118°50'	c 28°31' c 28°50'	2H 91°31' 91°52' 92°50'	rouge jaune bleu	[n_m = 1,466 1,468 1,478		rouge jaune bleu]		DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 658; 1867).
Molybdate de sodium. $Mo^7O^{24}Na^6 + 22H^2O$	M	2,093 2,024 $\beta = 103°25'$	+	c 84°56' 84°35' 83° 5'	b	2V 84°16' 84° 6' 83°24'	rouge jaune bleu		1,622 1,627 1,646		rouge jaune bleu	*Id.*, p. 659.
Molybdique (acide). MoO^3	O	0,825 0,861	+	c	a	$2H_o$ 117°15' 119°23' 127°	rouge jaune bleu					*Id.*, p. 535.

Métatungstate de baryum. $4TuO^3.BaO+9\frac{1}{2}H^2O$	O	0,9962 1,507	[illegible]	*c*	*b*	2E 27°	D					Wyrouboff (*Bull. Soc. Minér.*, t. XV, p. 80; 1892).
Métatungstate de calcium. $4TuO^3.CaO+10H^2O$	T	1,007 1,3694 $\alpha=91°\ 2'$ $\beta=93°\ 0'$ $\gamma=90°16'$	—	33° avec norm. à 001 — plan des axes normal à (001), 78° avec l'arête (001)(110)		2E 115° $\rho>v$	D					*Id.*, p. 90.
Métatungstate de cobalt. $4TuO^3.CoO+9\frac{1}{2}H^2O$	O	0,9878 1,3764	+	*c*	*b*	2E 47°	D					*Id.*, p. 81.
Métatungstate de didyme. $4TuO^3.DiO+9H^2O$	O	0,9736 1,2952	+	*c*	*b*	2H 94° (huile)	D					*Id.*, p. 77.
Métatungstate de magnésium. $4TuO^3.MgO+8H^2O$	M	0,6763 0,7792 $\beta=106°43'$	+	*b*	*c* 114°	2V 77°50' $\rho<v$	D		1,74		D	*Id.*, p. 72.
Métatungstate de nickel. $4TuO^3.NiO+8H^2O$	M	0,6555 0,7464 $\beta=106°22'$	+	*b*	*c* 116°30'	2H 132° (app.) $\rho>v$	D					*Id.*, p. 75.
Métatungstate de strontium. $4TuO^3.SrO+8H^2O$	M	1,0556 0,7999 $\beta=90°21'$	—	*c* 10° (app.)	*c* 100°	2E 93°40' $\rho<v$	D					*Id.*, p. 70.
Métatungstate de zinc. $4TuO^3.ZnO+8H^2O$	M	0,6626 0,7557 $\beta=105°57'$	+	*b*	*c* 119°	2H 123° (app.) $\rho>v$	D					*Id.*, p. 74.

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Oxyde de cuivre. CuO	am.								2,63 2,84 3,18		rouge blanc bleu	KUNDT (*Wied. Ann.*, t. XXXIV, p. 169; 1888).
Oxyde de nickel. NiO	am.								2,18 2,23 2,39		rouge blanc bleu	*Id.*
Oxyde (sous-) de cuivre. *Voir* **Cuprite.**												
Oxyfluohypomolybdate d'ammonium. $MoOFl^3.2AzH^4Fl$	O	0,8429 1,0200	—	*b*	*c*	2V 89°38′	jaune					E. SCACCHI (*Atti dei Lincei Mem.*, t. IV, p. 489; 1887).
Oxyfluohypomolybdate de potassium. $MoOFl^3.2KFl + H^2O$	M	0,99975 1,03200 $\beta = 99°4'$	—	*c* 9° (app.)	*c* 99° (app.)	2E 33°10′ 33°41′ 34°10′	rouge jaune vert					*Id.*
Oxyfluomolybdate d'ammonium. $MoO^2Fl^2 + 2AzH^4Fl$	O	0,8413 1,0164	—	*b*	*c*	2V 78°26′ 77°44′ 76°55′	rouge jaune vert					E. SCACCHI (*R. C. dei Lincei*, t. II, 1er sem., p. 331; 1886).
Oxyfluomolybdate de potassium. $MoO^2Fl^2.2KFl + H^2O$	M	1,0006 0,9994 $\beta = 103°29'$	—	*c* 13°30′	*c* 103°30′	2H 64°21′ 64°34′ 64°41′	rouge jaune vert					E. SCACCHI (*Atti dei Lincei Mem.*, t. IV, p. 489; 1887).

Oxyfluotungstate de potassium. $TuO^2Fl^2.2KFl + H^2O$	M	1,0019 1,0481 β = 98°47′		c 8°	c 98°	2H 72°31′ 71°53′ 71°19′	rouge jaune vert					*Id.*
Perchlorate d'ammonium. $ClO^4(AzH^4)$	O	0,7926 0,6410	+	b	a	2E 111°41′ 113°23′	rouge bleu					Groth (*Pogg. Ann.*, t. CXXXV, p. 665; 1868).
Permolybdate d'ammonium. $MoO^4(AzH^4) + 2H^2O$	M	1,4682 1,0259 β = 105°46′	+	c 165°	c 75°	2H 35°48′ [n_H = 1,465]	D					Dufet (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIV, p. 215; 1891).
Persulfate d'ammonium. $SO^4(AzH^4)$	M	1,3001 1,1885 β = 103°49′		c 176°	c 86°	2E 70° (app.)						Fock (*Gr. Zeits.*, t. XXII, p. 31; 1894).
Phosphate (ortho-) ammoniaco-magnésien. *Voir* **Struvite.**												
Phosphate (ortho-) diargentique. PO^4Ag^2H	H	0,7297	—					1,8036		1,7983	D	Dufet (*Bull. Soc. Minér.*, t. IX, p. 36; 1886).
Phosphate (ortho-) dimanganeux. $PO^4MnH + 3H^2O$	O	0,911 0,938	+	a	b	2E 118°27′ 119°20′	rouge bleu					Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 594; 1867).
Phosphate (ortho-) disodique à 12H²O. $PO^4Na^2H + 12H^2O$	M	0,5750 0,8144 β = 121°24′	—	c 149°59′ 149°24′ 149° 2′ 148°45′	c 59°59′ 59°24′ 59° 2′ 58°45′	2V 54°41′ 56°43′ 58°14′ 59°33′	*Li* D *Tl* F	1,4341 1,4373 1,4402	1,4330 1,4361 1,4389	1,4290 1,4321 1,4348	*Li* D *Tl*	Dufet (*Bull. Soc. Minér.*, t. X, p. 81 et 228; 1887).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES		ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX.			RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
				aiguë.	obtuse.			n_g.	n_m.	n_p.		
Phosphate (ortho-) disodique à $7H^2O$. $PO^4Na^2H + 7H^2O$	M	0,83105 1,10165 $\beta = 96°57'$	+	c 108°	b	2V 39°33' 38°50' 37°59' $[t = 20°]$ $\frac{dV}{dt} = +2'$	*Li* D *Tl*	1,4497 1,4526 1,4552	1,4395 1,4424 1,4449	1,4382 1,44115 1,4437	*Li* D *Tl*	*Id.*, *p.* 82.
Phosphate (ortho-) dithalleux. $2(PO^4Tl^2H) + H^2O$	O	0,9314 0,7818	+	c	a	2E 149°35' 145° 2'	rouge bleu					DES CLOIZEAUX [*Ann. de Chim. et Phys.* (4e s.), t. XVII, p. 322; 1869].
Phosphate (ortho-) monoammonique. $PO^4(AzH^4)H^2$	Q	0,7124	—					1,5212 1,5246 1,5314 1,5372		1,4768 1,4792 1,4847 1,4894	C D F H_γ	TOPSOË et CHRISTIANSEN [*Ann. de Chim. et Phys.* (5e s.), t. I, p. 32; 1874].
Phosphate (ortho-) monopotassique. PO^4KH^2	Q	0,664	—					1,5064 1,5095 1,5154		1,4664 1,4684 1,4734	C D F	*Id.*, p. 33.
Phosphate (ortho-) monosodique à $2H^2O$. $PO^4NaH^2 + 2H^2O$	O	0,9148 1,5615	—	a	c	2V 82°35' $\rho = v$	D	1,4782 1,48145 1,4843	1,4600 1,4629 1,4655	1,4376 1,44005 1,4423	*Li* D *Tl*	DUFET (*Bull. Soc. Minér.*, t. X, p. 86; 1887).

Phosphate (ortho-) monosodique à H^2O. $PO^4NaH^2 + H^2O$	O	0,9336 0,9651		a	c	2V 29° 0' 29°22' 29°48' [$t = 21°$] $\frac{dV}{dt} = +3',14$	*Li* D *Tl*	1,4841 1,4873 1,4902	1,4821 1,4852 1,4881	1,4527 1,4557 1,4583	*Li* D *Tl*	*Id.*, p. 88.
Phosphate (ortho-) monothalleux. PO^4TlH^2	M	3,175 1,458 $\beta = 91°44'$	—	c 43° ½ (app.)	b	2E 66°10' 96°53'	rouge bleu					DES CLOIZEAUX [*Ann. de Chim. et Phys.* (4ᵉ s.), t. XVII, p. 323; 1869].
Phosphate (ortho-) trisodique. $PO^4Na^3.12H^2O$	H	?	+					1,4524		1,4458	D	DUFET (*Bull. Soc. Minér.*, t. X, p. 79; 1887).
Phosphite disodique. $PO^3Na^2 + 5H^2O$	O	0,6998 0,7813	+	a	b	2V 43°16' 44° 7' 44°45'	*Li* D *Tl*		1,4434		D	*Id.*, t. XIII, p. 220; 1891.
Phosphite mono-ammonique. $HPO^3(AzH^4)H$	M	0,7616 0,9618 $\beta = 103°7'$		c 67°	c 157°	2H 13°50' [$n_B = 1,465$]	D					*Id.*, t. XIV, p. 210; 1892.
Phosphite mono-potassique. HPO^3KH	M	1,3913 1,7197 $\beta = 101°50'$		c 52°	c 142°	2V 36°14'	D					*Id.*, p. 209.
Phosphite monosodique. $(HPO^3NaH)^2 + 5H^2O$	M	1,2017 0,7964 $\beta = 109°53'$	+	c 125°24' 125°27' 125°30'	c 35°24' 35°27' 35°30'	2V 77°36',5 77°38' 77°40',5	*Li* D *Tl*	1,4493	1,4281 1,4309 1,4334	1,4193	*Li* D *Tl*	*Id.*, t. XII, p. 479; 1889.

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Phosphore. P	C								2,1059 2,1442 2,3097 [$t = 25°$]		A D violet extr.	GLADSTONE et DALE [*Philos. Mag.* (4ᵉ s.), t. XVIII, p. 30; 1859].
									2,09300 2,15831 2,19885 [$t = 29°,2$]		C F H_γ	DAMIEN [*Ann. Éc. Norm. sup.* (2ᵉ s.), t. X, p. 271; 1881].
Phosphosilicate de calcium. $P^2O^8Ca^3 + SiO^4Ca^2$	O	0,6598 1,6003	—	*a*	*c*	2H 112° $\rho > v$						CARNOT et RICHARD (*Bull. Soc. Minér.*, t. VI, p. 230; 1883).
Platodibromonitrite de potassium. $Pt(AzO^2)^2Br^2K^2 + H^2O$	T	0,9920 1,3170 $\alpha = 90°58'$ $\beta = 91°42'$ $\gamma = 91°10'$	−	42°7′ avec norm. à (001) 32°27′ avec norm. à ($\bar{2}01$). plan des axes presque normal à (001).	47°54′ avec norm. à (001) 63°10′ avec norm. à ($20\bar{1}$)	2V 72°21′	D	1,757	1,6684	1,626	D	DUFET (*Bull. Soc. Minér.*, t. XV, p. 208; 1892).

Platodiiodonitrite de potassium. $Pt(AzO^2)^2I^2K^2 + 2H^2O$	Q	0,5891						1,7909	1,6527		D	*Id.*, p. 311.
Pyrophosphate disodique. $P^2O^7Na^2H^2 + 6H^2O$	M	2,0260 2,0492 $\beta = 123°19'$	—	c 137°½	b	2V 15°13' 31°56' 36°10' 43°55' [$t = 20°$] $\left[\frac{dV}{dt} = -7',0\right]$	*Li* D *Tl* λ=423	1,4617 1,4649 1,4677	1,4616 1,4645 1,4672	1,4573 1,4599 1,4623	*Li* D *Tl*	*Id.*, t. X, p. 102; 1887.
Pyrophosphate tétrasodique. $P^2O^7Na^4 + 10H^2O$	M	1,2873 1,8952 $\beta = 98°16'$	+	c 52°	b	2V 60°29' $\rho > \upsilon$ [$t = 20°$] $\left[\frac{dV}{dt} = -5',9\right]$	D	1,4575 1,4604 1,4629	1,4496 1,4525 1,4551	1,4470 1,4499 1,4526	*Li* D *Tl*	*Id.*, p. 100.
Pyrophosphate tétrathalleux. $P^2O^7Tl^4$	M	1,4274 1,2921 $\beta = 114°0'$	—	c 87°15' 86°57' 86°44'	b b b	2E 125°48' 112°30' 89°47' 52°34'	rouge jaune vert bleu					DES CLOIZEAUX [*Ann. de Ch. et Phys.* (4ᵉ s.), t. XVII, p. 325; 1869].
Id. hydraté. $P^2O^7Tl^4 + 2H^2O$	M	2,1022 1,9217 $\beta = 115°57'$	—	c 47°40' 47°11'	b b	2E 102°38' 107° 2'	rouge bleu				D	*Id.*, p. 327.
Pyrosulfite d'ammonium. $S^2O^5(AzH^4)^2$	O	0,3939 0,4770		a	b	2E(verre) 57° $\rho > \upsilon$	D					FOCK et KLÜSS (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXIII, p. 3149; 1890).
Séléniate d'aluminium et potassium. $SeO^4K^2 + (SeO^4)^3Al^2 + 24H^2O$	C								1,4773 1,4801 1,4868		C D F	TOPSOË et CHRISTIANSEN [*Ann. de Ch. et Phys.* (5ᵉ s.), t. I, p. 24; 1874].

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Séléniate d'ammonium. $SeO^4(AzH^4)^2$ (1re forme).	O	0,5335 0,7499	—	*c*	*a*	2E 78°35′ 81°10′ 84°25′ 87°40′	rouge jaune vert bleu					Von Lang [*Sitzb. Ak. Wien*, t. LXV (II), p. 109; 1861].
Id. (2e forme).	M	1,2065 1,9013 β = 115°33′		*c* 3°19′	*b*	2E 55°50′						Topsoë [*Id.*, t. LXV (II), p. 19; 1872].
Séléniate d'ammonium et cadmium. $(SeO^4)^2Cd(AzH^4)^2+2H^2O$	T	0,7277 0,4418 α = 80° 1′ β = 106° 9′ γ = 91°34′	—	19° avec norm. à (1̄01). [pl. des axes 11° avec norm. à (1̄01) pp. à l'arête (1̄01) (1̄30).	"	2E 140° ρ < ν						Wyrouboff (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIV, p. 262; 1891).
Séléniate d'ammonium et cobalt. $(SeO^4)^2CO(AzH^4)^2+6H^2O$	M	0,7414 0,5077 β = 106°23′		*c* 92°41′	*c* 2°41′	2V 82° 1′	D	1,5396	1,5280 1,5311 1,5392 1,5455	1,5246	C D F H_γ	Topsoë et Christiansen [*Ann. de Ch. et Phys.* (5e s.), t. I, p. 78; 1874].
Séléniate d'ammonium et cuivre. $(SeO^4)^2Cu(AzH^4)^2+6H^2O$	M	0,7488 0,5126 β = 105°32′,5	-	*c* 12°21′	*c* 102°21′	2V 55°24′	D	1,5395	1,5317 1,5355 1,5437	1,5213	C D F	*Id.*, p. 84.

Séléniate d'ammonium et fer. $(SeO^4)^2Fe(AzH^4)^2 + 6H^2O$	M	0,7405 0,5012 β = 106°13'		c 96°50'	c 6°50'	2V 76°48'	D	1,5339 1,5356 1,5436	1,5226 1,5260 1,5334	1,5177 1,5201 1,5263	C D F	*Id.*, p. 83.
Séléniate d'ammonium et magnésium. $(SeO^4)^2Mg(AzH^4)^2 + 6H^2O$	M	0,7414 0,4968 β = 106°37'	+	c 89°30'	c 179°30'	2V 53°44'	D	. 1,5150	1,5046 1,5075 1,5146	1,5056	C D F	*Id.*, p. 73.
Séléniate d'ammonium et nickel. $(SeO^4)^2Ni(AzH^4)^2 + 6H^2O$	M	0,7378 0,5042 β = 106°19'	+	c 89°25'	c 179°25'	2V 86°14'	D	1,5466	1,5334 1,5372 1,5441	1,5291	C D F	*Id.*, p. 81.
Séléniate d'ammonium et zinc. $(SeO^4)^2Zn(AzH^4)^2 + 6H^2O$	M	0,7416 0,5062 β = 106°11'	+	c 93° 7'	c 3° 7'	2V 81°22'	D	1,5372	1,5252 1,5292 1,5366	1,5233	C D F	*Id.*, p. 76.
Séléniate de baryum. SeO^4Ba	O	0,8177 1,3290	+	*a*	*c*	2E 58°48' $\rho < v$						MICHEL (*Bull. Soc. Minér.*, t. XI, p. 184; 1888).
Séléniate de cadmium $SeO^4Cd + 2H^2O$	O	0,9753 0,8764	−	*a*	*b*	$2H_o$ 131°2' $n_B = 1,469$	D					TOPSOË et CHRISTIANSEN (*loc. cit.*, p. 62).
Séléniate de cadmium et potassium. $(SeO^4)^2CdK^2 + 2H^2O$	T	0,7239 0,4614 α = 84°46' β = 101°55' γ = 86°28'	−	*b* 90° [plan des axes 10° avec l'axe *b* et 25° avec un plan norm. à (101)]		2E 47° $\rho < v$						WYROUBOFF (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIV, p. 262; 1891).
Séléniate de césium. SeO^4Cs^2 [*Voir* Table XV pour var. d'ind. par la tempér.]	O	0,5700 0,7424	−	*b*	*a*	2E 135° 0' 134°40' 132°40' 130°40' 128°20' [t = 16° à 19°]	*Li* C D *Tl* F	1,5964 1,5969 1,6003 1,6038 1,6084 1,6152	1,5960 1,5965 1,5999 1,6034 1,6080 1,6148	1,5950 1,5955 1,5989 1,6024 1,6070 1,6138	*Li* C D *Tl* F G	TUTTON (*J. of chem. Soc.*, t. LXXI, p. 889; 1897).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Séléniate de cobalt. $SeO^4Co + 6H^2O$	M	1,371 1,6815 $\beta = 98°14'$	—	c 145° 4'	c 55° 4'	2V 7°13'	D	 1,5227	1,5183 1,5225		C D	Topsoë et Christiansen (*loc. cit.*, p. 72).
Séléniate de cobalt et potassium. $(SeO^4)^2CoK^2 + 6H^2O$	M	0,7379 0,5036 $\beta = 104°10'$		c 100°45'	c 10°45'	2V 63°52'	D	 1,5356	1,5162 1,5195 1,5270	 1,5135	C D F	*Id.*, p. 79.
Séléniate de cuivre et potassium. $(SeO^4)^2CuK^2 + 6H^2O$	M	0,7489 0,5230 $\beta = 103°19'$	—	c 10°53'	c 100°53'	2V 88°12'	D	 1,5387	1,5203 1,5235 1,5320	 1,5096	C D F	*Id.*, p. 86.
Séléniate d'erbium. $(SeO^4)^3Er^2 + 9H^2O$	O	0,930 0,4807	+	c	a	2E 109°30' $\rho < v$						Topsoë (*Bih. t. Sv. Vet. Akad. Handl.*, t. II, n° 5; 1874).
Séléniate de glucinium. $SeO^4Gl + 4H^2O$	O	0,9402 1,0414	—	a	c	2V 26°48'	D	1,4992 1,5027 1,5101	1,4973 1,5007 1,5084	1,4637 1,4664 1,4725	C D F	Topsoë et Christiansen (*loc. cit.*, p. 53).
Séléniate de magnésium. $SeO^4Mg + 6H^2O$	M	1,385 1,685 $\beta = 98°32'$	—	c 152°56'	c 62°56'	2V 28°12' $\rho > v$	D	 1,4911	1,4864 1,4892 1,4965	 1,4856	C D F	*Id.*, p. 70.
Séléniate de magnésium et potassium. $(SeO^4)^2MgK^2 + 6H^2O$	M	0,7447 0,5014 $\beta = 104°16'$	—	c 102°16'	c 12°16'	2V 40°22'	D	 1,5120	1,4942 1,4970 1,5039	 1,4950	C D F	*Id.*, p. 75.

Séléniate de manganèse. $SeO^4Mn + 2H^2O$	O	0,996 0,8847		*a*	*b*	$2H_a$ 139°30' n_a = 1,469	D					*Id.*, p. 63.
Séléniate de manganèse et potassium. $(SeO^4)^2MnK^2 + 2H^2O$	T	0,6911 0,4430 α = 84°34' β = 101°58' γ = 86°30'	–	*b* 90° | *b* 0° [plan des axes 42° avec un plan norm. à (101) en arrière)].		2E 61° ρ < υ						Wyrouboff (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIV, p. 262 ; 1891).
Séléniate de nickel. $SeO^4Ni + 6H^2O$	Q	1,8364	–					1,5357 1,5393 1,5473 1,5539		1,5089 1,5125 1,5196 1,5258	C D F H_γ	Topsoë et Christiansen (*loc. cit.*, p. 38).
Séléniate de nickel et potassium. $(SeO^4)^2NiK^2 + 6H^2O$	M	0,7450 0,5060 β = 104°53'	+	*c* 97°56'	*c* 7°56'	2V 72°56'	D	1,5339	1,5207 1,5248 1,5315	1,5199	C D F	*Id.*, p. 82.
Séléniate de potassium. SeO^4K^2 [*Voir* Table XV pour var. d'ind. par la tempér.]	O	0,5731 0,7319	+	*c*	*b*	2V 76°40'	D	1,5422 1,5450 1,5523	1,5373 1,5402 1,5475	1,5323 1,5353 1,5417	C D F	*Id.*, p. 49.
						2E 145°12' 145°29' 146°53' 148°36' 150°13' [t = 16° à 19°]	*Li* C D *Tl* F	1,5413 1,5418 1,5446 1,5478 1,5518 1,5576	1,5357 1,5362 1,5390 1,5421 1,5460 1,5517	1,5320 1,5325 1,5352 1,5383 1,5421 1,5478	*Li* C D *Tl* F G	Tutton (*J. of chem. Soc.*, t. LXXI, p. 877 ; 1897).
Séléniate de potassium et zinc. $(SeO^4)^2ZnK^2 + 6H^2O$	M	0,7441 0,5075 β = 104°14'	+	*c* 102°33'	*c* 12°33'	2V 66° 8'	D	1,5327	1,5148 1,5177 1,5242 1,5308	1,5115	C D F H_γ	Topsoë et Christiansen (*loc. cit.*, p. 77).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Id. $(SeO^4)^2ZnK^2 + 2H^2O$	T	0,7060 0,4335 $\alpha = 83°52'$ $\beta = 99°41'$ $\gamma = 84°46'$	—	10° avec norm. à (101). vers 010 [plan des axes 11° avec l'axe *b* en arrière].	"	2E 102° $\rho > v$						Wyrouboff (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIV, p. 262; 1891).
Séléniate de rubidium. SeO^4Rb^2 [*Voir* Table XV pour var. d'ind. par la tempér.]	O	0,5708 0,7386	+	*c*	*b*	2E 120°25' 120°34' 121°20' 122° 3' 122°49' [t = 16° à 19°]	*Li* C D *Tl* F	1,5549 1,5554 1,5582 1,5615 1,5655 1,5715	1,5504 1,5509 1,5537 1,5570 1,5609 1,5668	1,5482 1,5487 1,5515 1,5547 1,5586 1,5646	*Li* C D *Tl* F G	Tutton (*J. of chem. Soc.*, t. LXXI, p. 882; 1897).
Séléniate de strontium. SeO^4Sr	O	0,7816 1,2753	+	*a*	*c*	2E 88° (app.) $\rho < v$						L. Michel (*Bull. Soc. Minér.*, t. XI, p. 185; 1888).
Séléniate d'yttrium. $(SeO^4)^3Y^2 + 9H^2O$	O	0,9358 0,4829	+	*c*	*a*	2E 123° 0' (app.) $\rho < v$						Topsoë (*Bih. t. Sv. Vet. Akad. Handl.*, t. II, n° 5; 1874).
Séléniate de zinc. $SeO^4Zn + 6H^2O$	Q	1,895	—					1,5255 1,5291 1,5367 1,5427		1,5004 1,5039 1,5108 1,5165	C D E H_γ	Topsoë et Christiansen (*loc. cit.*, p. 38).

Sélénium (fondu). Se	am.								2,653 2,691 2,730 2,786 2,857 2,98		A a B C λ(628) D	SIRKS (*Pogg. Ann.*, t. CXLIII, p. 436; 1871). [*Jamin* (*Ann. de Chim. et Phys.*, 3ᵉ s., t. XXIX; 1850).]
									2,655		B	H. BECQUEREL [*Ann. de Ch. et Phys.* (5ᵉ s.), t. XII, p. 31; 1877].
Silicate d'aluminium et potassium. $K^2Al^2Si^2O^8$	O	?	—	*c*	?	2 V 40°						DUBOIN (*Bull. Soc. Minér.*, t. XV, p. 193; 1892).
Silicate d'aluminium et sodium (hydraté). $Na^{12}Al^{16}Si^{15}O^{50} + 6H^2O$	O	0,645 1,898	—	*b*	*c*	2 V 88° (app)						G. FRIEDEL (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIX, p. 8; 1896).
Silicate de baryum hydraté. $SiO^3Ba + 6H^2O$	O	0,8837 0,3774	—	*c*	*b*	2 E 58°41′ 66°22′	rouge bleu					PISANI (*C. R.*, t. LXXXIII, p. 1056; 1876).
		id.				2 E 56°30′ 72°10′	rouge bleu					COSSA et LA VALLE (*Accad. dei Lincei*; Trans. VIII, p. 299; 1884).
Silicophosphate de calcium. *Voir* **Phosphosilicate de calcium.**												
Silicotungstate de baryum. $12TuO^3.SiO^2.2BaO + 16H^2O$	M	1,7987 1,5440 $\beta = 103°53'$	—	*b*	*c* 166°	2 V 78°44′ $\rho < v$	D		1,816		D	WYROUBOFF (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIX, p. 279; 1896).
Silicotungstate de calcium et azotate de calcium. $12TuO^3.SiO^2.2CaO + (AzO^3)^2Ca + 15H^2O$.	M	0,9036 1,1820 $\beta = 94°52'$	+	*c* 10°	*c* 100°	2 H 94°	D					*Id.*, p. 271.

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Silicotungstate de cérium. $[12 TuO^3.SiO^2]^2 Ce^2O^3.H^2O + 34 H^2O$	T	0,3922 0,4195 $\alpha = 90°43'$ $\beta = 92°20'$ $\gamma = 84°38'$	—	[plan des axes parall. à c et presque perp. à g^1(010)]		2 H 56° $\rho < v$	D					WYROUBOFF (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIX, p. 293; 1896).
Silicotungstate de cobalt. $12 TuO^3.SiO^2.2 CoO + 18 H^2O$	T	0,4067 0,4055 $\alpha = 87°\ 9'$ $\beta = 91°\ 8'$ $\gamma = 89°23'$	—	12° avec norm. à g^1 vers c	[pl. des axes 10° avec norm. à g^1, 32° avec a, 59° avec c]	2 E 92°50' $\rho > v$	D					*Id.*, p. 312.
Silicotungstate de didyme. $[12 TuO^3.SiO^2]^2 Di^2O^3.H^2O + 34 H^2O$	T	0,4003 0,4262 $\alpha = 89°58'$ $\beta = 92°48'$ $\gamma = 83°20'$	—	[plan des axes parall. à c et presque perp. à g^1(010)]		2 H 52° $\rho < v$	D					*Id.*, p. 299.
Silicotungstate de lanthane. $[12 TuO^3.SiO^2]^2 La^2O^3.H^2O + 34 H^2O$	T	0,4081 0,4420 $\alpha = 89°34'$ $\beta = 93°\ 8'$ $\gamma = 84°29'$	—	[plan des axes parall. à c et presque perp. à g^1(010)]		2 H 46°40' $\rho < v$	D					*Id.*, p. 295.

Silicotungstate de lithium. $12TuO^3.SiO^2.2Li^2O + 14H^2O$	T	1,1642 0,9681 α = 90° β = 94°20′ γ = 86°26′	+	[plan des axes 79° avec b]		2 H$_a$ 100° (app.)						*Id.*, p. 304.
Silicotungstate de magnésium. $12TuO^3.SiO^2.2MgO + 18H^2O$	T	0,4068 0,4021 α = 86°50′ β = 90°35′ γ = 90°11′	—	18° avec norm. à g^1, vers c.	[pl. des axes 16° avec norm. à g^1, 26°30′ avec *a* et 64°36 avec *c*].	2 E 71°40′ ρ < v	D					*Id.*, p. 308.
Silicotungstate de manganèse. $12TuO^3.SiO^2.2MnO + 18H^2O$	T	0,4018 0,4088 α = 87° 0′ β = 90°41′ γ = 91° 0′	—	10° avec norm. à g^1 vers c.	[pl. des axes 5°30′ avec norm. à g^1, 35° avec *a* et 55°41′ avec *c*].	2 E 91°30′ ρ < v	D					*Id.*, p. 310.
Silicotungstate de nickel. $12TuO^3.SiO^2.2NiO + 18H^2O$	T	0,4054 0,4166 α = 86°48′ β = 91° 6′ γ = 89°32′	—	10° (env.) avec norm. à g^1 vers c.	[pl. des axes 18° avec norm. à g^1, 38° avec *a*, 53°6′ avec *c*].	2 E 97°28′ ρ < v	D					*Id.*, p. 314.
Silicotungstate de potassium (*acide*). $(12TuO^3.SiO^2)^2 3K^2O.H^2O + 29H^2O$	M	1,2148 0,8489 β = 102°16′	—	c 146°	*b*	2 E 61°36′ ρ > v	D					*Id.*, p. 353.

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Silicotungstate de potassium (*neutre*). 12 $TuO^3.SiO^2.2K^2O + 15H^2O$	M	1,4715 1,9939 $\beta = 102°54'$	+	c 84° 10'	c 174° 10'	$2H_o$ 120°	D					WYROUBOFF (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIX, p. 251; 1896).
Silicotungstate de sodium (*acide*). 12 $TuO^3.SiO^2.Na^2O.H^2O + 16H^2O$	T	1,0748 0,9521 $\alpha = 89°\ 6'$ $\beta = 95°50'$ $\gamma = 85°17'$	+	c 175°44' [plan des axes perp. à l'axe b].		2H 54°	D					*Id.*, p. 245.
Silicotungstate de sodium (*neutre*) à 20H^2O. 12 $TuO^3.SiO^2.2Na^2O + 20H^2O$	T	1,0321 0,9092 $\alpha = 94°\ 2'$ $\beta = 93°32'$ $\gamma = 88°21'$	—	perp. à p(001) [plan des axes perp. à l'axe b].		2H 54° $\rho < v$	D					*Id.*, p. 240.
Silicotungstate de sodium (*neutre*) à 14H^2O. 12 $TuO^3.SiO^2.2Na^2O + 14H^2O$.	T	1,6083 0,5542 $\alpha = 90°52'$ $\beta = 95°22'$ $\gamma = 83°34'$	—	24° avec norm. à h^1(100) vers o^1. [plan des axes perp. à h^1, 57° avec l'axe c].		2E 80° $\rho > v$	D					*Id.*, p. 243.

Silicotungstate de sodium (*neutre*) à $13H^2O$. $12TuO^3.SiO^2.2Na^2O+13H^2O$.	T	1,0932 0,9102 $\alpha=88°52'$ $\beta=95°18'$ $\gamma=86°37'$		2°44' avec norm. à (001) 91° avec norm. à (100) 82° avec norm. à (010)		2H 94''	D					*Id.*, p. 241.
Silicotungstate de sodium et azotate de sodium. $(12TuO^3.SiO^2.2Na^2O)^3 + (AzO^3Na)^4 + 45H^2O$.	T	1,0057 0,8562 $\alpha=89°35'$ $\beta=90°20'$ $\gamma=91°\ 6'$	+	presque norm. à (001). [plan des axes perp. à l'axe *b*].		2E 66°20' $\rho > v$	D					*Id.*, p. 248.
Silicotungstate de strontium. $12TuO^3.SiO^2.2SrO+16H^2O$.	M	1,8452 1,5695 $\beta=104°36'$	+	*c* 163°	*b*	2V 86°50'	D		1,749		D	*Id.*, p. 277.
Silicotungstate de zinc. $12TuO^3.SiO^2.2ZnO+18H^2O$.	T	0,4034 0,3911 $\alpha=86°\ 6'$ $\beta=91°26'$ $\gamma=91°\ 5'$	—	14° avec norm. à g^1 vers *c*. [plan des axes 12° avec norm. à g^1, 37° avec *a* et 54°26' avec *c*.		2E 92° $\rho > v$	D					*Id.*, p. 319.
Sulfate acide d'ammonium. $(SO^4)^2(AzH^4)^3H$	M	1,7396 2,648 $\beta=102°6'$	—	*c* 78°	*b*	2H 55°35' [$n_R=1,465$ app.]	rouge					WYROUBOFF (*Bull. Soc. Minér.*, t. III, p. 208; 1880).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Sulfate acide de potassium. SO^4KH	O	0,5169 0,4451	+	*c*	*a*	2E 81°20′ $\rho < v$						VON LANG (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXI, p. 95; 1858).
Id. (2ᵉ forme).	M	0,4578 1,4740 $\beta = 102°5'$	+	*c* 29°	*b*	2H 39° 5′ 37°50′ [n_a = 1,46 à 1,47]	rouge vert					WYROUBOFF (*Bull. Soc. Minér.*, t. VII, p. 6; 1884).
Sulfate d'aluminium et sodium. $(SO^4)^2NaAl + 11\frac{1}{2}H^2O$	M	2,5060 0,9125 $\beta = 109°1'$		*b*	*c* 143°	2E 81°½	blanc					CH. SORET [*Arch. de Genève* (3ᵉ Pér.), t. XI, p. 62; 1884].
Sulfate d'ammonium. $SO^4(AzH^4)^2$	O	0,5643 0,731	+	*a*	*c*	2E 87°44′ 88°47′	rouge bleu	1,5289 1,5332 1,5397	1,5200 1,5232 1,5303	1,5177 1,5208 1,5280	*Li* D bleu	DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 606; 1867) (*axes*). EROFEJEFF [*Sitzb. Akad. Wien*, t. LV (II), p. 543; 1867] (*indices*).
Sulfate d'ammonium et cérium. $3SO^4Ce + SO^4(AzH^4)^2 + 8H^2O$.	M	0,3501 0,4627 $\beta = 96°26'$	+	*b*	?	2V 89°24′ $\rho < v$	D					WYROUBOFF (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIV, p. 85; 1891).

Sulfate d'ammonium et cobalt. $(SO^4)^2Co(AzH^4)^2+6H^2O$.	M	0,7392 0,4985 $\beta = 106°56'$		*c* 95°56'	*c* 5°56'	2 V 81°39' $\rho > \nu$		1,501	1,492 1,494 1,497	1,489	rouge jaune vert	MURMANN et ROTTER (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXIV, p. 164; 1859). [*de Senarmont* (*Ann. de Ch. et de Phys.* (3e s.), t. XXXIII; 1851).]
								1,4993 1,4998 1,5011 1,5024 1,5031 1,5039 1,5056 1,5072 1,5090	1,4924 1,4929 1,4941 1,4955 1,4961 1,4967 1,4984 1,5000 1,5023	1,4876 1,4880 1,4890 1,4904 1,4912 1,4919 1,4941 1,4959 1,4981	*Li* C λ=623 D λ=574 λ=559 E λ=506 F	EHLERS (*N. Jahrb. f. Min.* Beil.-B. XI, p. 314; 1897).
Sulfate d'ammonium et cuivre. $(SO^4)^2Cu(AzH^4)^2+6H^2O$.	M	0,7433 0,4338 $\beta = 106°6'$	—	*c* 18°39'	*c* 108°39'	2 V 71°21' $\rho > \nu$			1,494 1,497 1,500 1,502		rouge jaune vert bleu	MURMANN et ROTTER (*loc. cit.*, p. 172).
Sulfate d'ammonium et fer. $(SO^4)^2Fe(AzH^4)^2+6H^2O$.	M	0,7466 0,4950 $\beta = 106°48'$	+	*c* 99°43'	*c* 9°43'	2 V 76°52' $\rho < \nu$			1,487 1,490 1,492		rouge jaune vert	*Id.*, p. 155.
Sulfate d'ammonium et lithium. $SO^4(AzH^4)Li$.	O	0,5773 0,9612	+	*c*	*b*	2 E 63°30' 61°32'	rouge vert					WYROUBOFF (*Bull. Soc. Minér.*, t. III, p. 200; 1880).
Id. (deuxième forme).	O	0,5981 0,5832	+	*a*	*c*	2 V 36°32' 49° 4'	rouge vert		1,437			*Id.*, t. V, p. 39; 1882.

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Sulfate d'ammonium et magnésium. $(SO^4)^2Mg(AzH^4)^2+6H^2O$.	M	0,7438 0,4861 $\beta = 107°6'$	+	entre rouge et bleu 21'		2V 50°27' 50°14' 49°47' 48°54'	rouge jaune vert bleu		1,4677 1,4737 1,4787 1,4846		rouge jaune vert bleu	HEUSSER (*Pogg. Ann.*, t. XCI, p. 506; 1854). [*de Senarmont* (*Ann. de Ch. et de Phys.* (3ᵉ s.), t. XXXIII; 1851).]
				c 95°	c 5°	2V 50°22'			1,469 1,471 1,473 1,475		rouge jaune vert violet	MURMANN et ROTTER (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXIV, p. 148; 1859).
				c 95°55'	c 5°55'	2V 50°40' $\rho < v$	D	1,4751 1,4791 1,4837	1,4707 1,4728 1,4787	1,4698 1,4717 1,4774	C D F	TOPSOË et CHRISTIANSEN [*Ann. de Ch. et de Phys.* (5ᵉ s.), t. I., p. 87; 1874].
Sulfate d'ammonium et manganèse. $(SO^4)^2Mn(AzH^4)^2+6H^2O$.	M	0,736 0,497 $\beta = 107°2'$	+	c 98°36'	c 8°36'	2V 69° 9' $\rho < v$			1,482 1,484 1,485		rouge jaune vert	MURMANN et ROTTER (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXIV, p. 150; 1859). [*Grailich* (*Kr. Unters.*, p. 141; 1858. Wien).]
Sulfate d'ammonium et nickel. $(SO^4)^2Ni(AzH^4)^2+6H^2O$.	M	0,7370 0,5032 $\beta = 107°4'$	+	c 96°6'	c 6°6'	2V 86°26' $\rho > v$		1,508	1,498	1,489	jaune	*Id.*, p. 160. [*de Senarmont* (*Ann. de Ch. et de Phys.* (3ᵉ s.), t. XXXIII; 1851).]
Sulfate d'ammonium et sodium. $SO^4Na(AzH^4)+4H^2O$.	O	0,4859 0,3166	—	a	b	2E 62°½ 64°⅓ 66°½ 69°	rouge jaune vert bleu					VON LANG [*Sitzb. Akad. Wien*, t. XLV (II), p. 108; 1861].

Sulfate d'ammonium et zinc. $(SO^4)^2Zn(AzH^4)^2+6H^2O$.	M	0,7375 0,5009 $\beta = 106°41'$	—	*c* 98°8'	*c* 8°8'	2V 78°35'		1,501	1,490 1,492 1,495	1,486	rouge jaune vert	Mühlmann et Rotter (*loc. cit.*, p. 108). [*de Senarmont* (*loc. cit.*).]
						2V 79°12' 79°43'	rouge jaune	1,4957 1,4962 1,4971 1,4996 1,5035 1,5056 1,5103	1,4888 1,4897 1,4904 1,4934 1,4972 1,4993 1,5041	1,4854 1,4858 1,4862 1,4890 1,4926 1,4946 1,4987	*a* B C D *b* F G	Perrot [*Arch. de Genève* (3e Pér.), t. XXV, p. 54; 1891].
Sulfate de cadmium à $\frac{8}{3}$ H²O. $3SO^4Cd+8H^2O$.	M	0,7992 0,69 $\beta = 117°58'$	—	*b*	*c* 76°14' *c* 77° 3'	2V 87°57' 88° 9' 88°23'	rouge jaune bleu		1,563 1,565 1,576		rouge jaune bleu	Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 681; 1867).
Sulfate de cadmium à H²O. SO^4Cd+H^2O.	M	0,5488 1,718 $\beta = 90°13'$	—	*c* 75°	*c* 165°	2H 65°30' $\rho > v$ ($n_u = 1,47$)						Wyrouboff (*Bull. Soc. Minér.*, t. XI, p. 275; 1888).
Sulfate de cadmium et césium $(SO^4)^2CdCs^2+6H^2O$	M	0,7259 0,4906 $\beta = 107°11'$	+	*c* 116°56'	*c* 26°56'	2V 68° 4' 68° 2' 67°53' 67°44' 67°28'	*Li* C D *Tl* F	1,5034 1,5038 1,5062 1,5088 1,5123 1,5172	1,4972 1,4976 1,5000 1,5026 1,5058 1,5106	1,4947 1,4951 1,4975 1,5000 1,5033 1,5081	*Li* C D *Tl* F H_γ	Tutton (*J. of chem. Soc.*, t. LXIX, p. 451; 1896).
Sulfate de cadmium et potassium à 4H²O. $(SO^4)^2CdK^2+4H^2O$	M	1,0894 1,2365 $\beta = 102°59'$	+	*c* 20°44'	*c* 100°44'	2E 43°24' $\rho > v$						Wyrouboff (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIV, p. 236; 1891).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Sulfate de cadmium et potassium à 2 H^2O. $(SO^4)^2CdK^2+2H^2O$	T	0,7967 0,4242 α = 89°25' β = 109°22' γ = 88°26'	−	24° en av. avec norm. à ($\bar{1}01$). [pl. des axes pr. norm. à l'arête ($\bar{1}01$)(110); 10° avec plan norm. à $\bar{1}01$]		2E 122°50' $\rho > \upsilon$						*Id.*, p. 261.
Sulfate de cadmium et rubidium. $(SO^4)^2CdRb^2+6H^2O$	M	0,7346 0,4931 β = 105°53'	+	c 105°53'	c 15°53'	2V 72° 7'	D		1,4811	1,4757	*a*	PERROT [*Arch. de Gen.* (3ᵉ Pér.), t. XXIX, p. 128; 1893].
										1,4761	B	
										1,4773	C	
								1,4952	1,4851	1,4800	D	
									1,4888	1,4835	*b*	
									1,4908	1,4856	F	
										1,4896	G	
						2V 72°20'	*Li*	1,4919	1,4820	1,4773	*Li*	TUTTON (*J. of chem. Soc.*, t. LXIX, p. 415; 1896).
						72°21'	C	1,4923	1,4824	1,4777	C	
						72°26'	D	1,4948	1,4848	1,4798	D	
						72°31'	*Tl*	1,4972	1,4872	1,4823	*Tl*	
						72°37'	F	1,5007	1,4905	1,4856	F	
								1,5061	1,4955	1,4906	H_γ	
Sulfate de cérium. $(SO^4)^3Ce^2+8H^2O$	O	0,9609 0,8749	−	*b*	*a*	2E 128°14' 128° 8' 127°54'	rouge jaune bleu					DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 606; 1867).

Sulfate de cérium. $(SO^4)^3Ce^2 + xH^2O$	M	1,4363 ? $\beta = 100°22'$		*b*	*c* 33°24'	2 E	120°40' 122°58'	rouge bleu					*Id.*, p. 682.
Sulfate de cérium (céroso-cérique). $(SO^4)^3Ce^2.2(SO^4)^2Ce + 25H^2O$	H	2,3538	—						1,564 à 1,569		1,560 à 1,565	rouge	*Id.* [*Ann. des Mines* (5ᵉ s.), t. XIV, p. 352; 1858].
Sulfate de césium. SO^4Cs^2 [*Voir* Table XV pour var. d'indice par la tempér.]	O	0,5712 0,7531	—	*c*	*a*	2 V	65° 5' 65° 8' 65°20' 65°30' 66° 0' [$t = 20°$]	*Li* C D *Tl* F	1,5633 1,5637 1,5662 1,5690 1,5725 1,5775	1,5615 1,5619 1,5644 1,5672 1,5706 1,5756 [$t = 18°2$]	1,5569 1,5573 1,5598 1,5624 1,5660 1,5705	*Li* C D *Tl* F H_γ	TUTTON (*J. of chem. Soc.*, t. LXV, p. 676; 1894). [*Von Lang* (*Sitzb. Ak. Wien*, t. LV, II, p. 415; 1867).]
Sulfate de césium et cobalt. $(SO^4)^2CoCs^2 + 6H^2O$	M	0,7270 0,4968 $\beta = 107°8'$	+	*c* 116° 8'	*c* 26° 8'	2 V	81°42' 81°40' 81°34' 81°29' 81°22'	*Li* C D *Tl* F	1,5102 1,5106 1,5132 1,5156 1,5187 1,5237	1,5057 1,5061 1,5085 1,5110 1,5142 1,5188	1,5028 1,5032 1,5057 1,5079 1,5112 1,5159	*Li* C D *Tl* F H_γ	TUTTON (*J. of chem. Soc.*, t. LXIX, p. 428; 1896).
Sulfate de césium et cuivre. $(SO^4)^2CuCs^2 + 6H^2O$	M	0,7429 0,4946 $\beta = 106°10'$	+	*c* 132°57'	*c* 42°57'	2 V	43° 6' 43° 9' 43°24' 43°40' 44° 3'	*Li* C D *Tl* F	1,5122 1,5126 1,5153 1,5180 1,5216 1,5266	1,5032 1,5036 1,5061 1,5089 1,5123 1,5174	1,5017 1,5021 1,5048 1,5074 1,5108 1,5159	*Li* C D *Tl* F H_γ	*Id.*, p. 441.

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Sulfate de césium et fer.	M	0,7261	+	c 118°17′	c 28°17′	2 V 75° 2′	*Li*	1,5065	1,5007	1,4976	*Li*	Tutton (*J. of chem. Soc.*, t. LXIX, p. 294; 1896).
$(SO^4)^2FeCs^2 + 6H^2O$		0,4953				75° 0′	C	1,5069	1,5011	1,4980	C	
		$\beta = 106°52'$				74°51′	D	1,5094	1,5035	1,5003	D	
						74°42′	*Tl*	1,5121	1,5061	1,5028	*Tl*	
						74°31′	F	1,5153	1,5093	1,5061	F	
								1,5198	1,5137	1,5105	H_γ	
Sulfate de césium et magnésium.	M	0,7279	+	c 136° 4′	c 46°43′	2 V 18°10′	*Li*	1,4888	1,4830	1,4828	*Li*	*Id.*, p. 365.
$(SO^4)^2MgCs^2 + 6H^2O$		0,4946		[augm.		18° 0′	C	1,4892	1,4834	1,4832	C	
		$\beta = 107°6'$		de 20′		16°25′	D	1,4916	1,4858	1,4857	D	
				entre		14°20′	*Tl*	1,4940	1,4881	1,4880	*Tl*	
				Li et F]		11°15′	F	1,4970	1,4912	1,4912	F	
					?	0°	λ=450	1,5015	1,4957	1,4956	H_γ	
					b	7° 0′	H_γ					
Sulfate de césium et manganèse.	M	0,7274	+	c 115°27′	c 25°27′	2 V 60°10′	*Li*	1,4995	1,4936	1,4918	*Li*	*Id.*, p. 403.
$(SO^4)^2MnCs^2 + 6H^2O$		0,4913				60° 7′	C	1,4999	1,4940	1,4922	C	
		$\beta = 107°7'$				59°57′	D	1,5025	1,4966	1,4946	D	
						59°46′	*Tl*	1,5051	1,4991	1,4972	*Tl*	
						59°28′	F	1,5083	1,5022	1,5003	F	
								1,5129	1,5066	1,5046	H_γ	
Sulfate de césium et nickel.	M	0,7270	—	c 24° 7′	c 114° 7′	2 V 87°15′	*Li*	1,5133	1,5100	1,5061	*Li*	*Id.*, p. 415.
$(SO^4)^2NiCs^2 + 6H^2O$		0,4984				87°17′	C	1,5137	1,5104	1,5065	C	
		$\beta = 107°2'$				87°21′	D	1,5162	1,5129	1,5087	D	
						87°29′	*Tl*	1,5189	1,5154	1,5112	*Tl*	
						87°40′	F	1,5221	1,5187	1,5146	F	
								1,5266	1,5235	1,5192	H_γ	

Sulfate de césium et zinc. $(SO^4)^2ZnCs^2+6H^2O$	M	0,7274 0,4960 β = 107°1′		c 120°16′	c 30°16′	2V 77°22′	blanc	1,5052	1,5008	1,4984	*a*	PERROT (*Arch. de Genève* (3ᵉ Pér.), t. XXV, p. 51, 1891).
								1,5061	1,5017	1,4989	B	
								1,5070	1,5025	1,4997	C	
								1,5095	1,5049	1,5020	D	
								1,5134	1,5087	1,5059	*b*	
								1,5154	1,5107	1,5080	F	
								1,5203	1,5149	1,5126	G	
						2V 74°30′	*Li*	1,5064	1,5020	1,4994	*Li*	TUTTON (*J. of chem. Soc.*, t. LXIX, p. 383; 1896).
						74°27′	C	1,5068	1,5024	1,4998	C	
						74°11′	D	1,5093	1,5048	1,5022	D	
						73°52′	*Tl*	1,5119	1,5073	1,5047	*Tl*	
						73°31′	F	1,5152	1,5104	1,5079	F	
								1,5199	1,5151	1,5125	H_γ	
Sulfate de cobalt à $6H^2O$ SO^4Co+6H^2O	M	1,3957 1,6981 β = 98°41′	−	c 154° 5′	c 64° 5′	2E 11°45′ ρ > υ						WYROUBOFF (*Bull. Soc. Minér.*, t. XII, p. 374; 1889).
Sulfate de cobalt et potassium. $(SO^4)^2CoK^2+6H^2O$	M	0,7404 0,5037 β = 104°55′	+	c 99°54′	c 9°54′	2V 66°56′ ρ > υ			1,482		rouge	MURMANN et ROTTER (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXIV, p. 162; 1859). [*de Senarmont* (*Ann. de Ch. et Phys.* (3ᵉ s.), t. XXXIII; 1851).]
									1,487		jaune	
									1,490		vert	
				c 100° 5′	c 10° 5′	2V 68°38′	*Li*	1,4973	1,4838	1,4780	*Li*	TUTTON (*J. of chem. Soc.*, t. LXIX, p. 419; 1896).
						68°39′	C	1,4977	1,4842	1,4784	C	
						68°41′	D	1,5004	1,4865	1,4807	D	
						68°44′	*Tl*	1,5028	1,4889	1,4830	*Tl*	
						68°48′	F	1,5059	1,4919	1,4861	F	
								1,5105	1,4961	1,4904	H_γ	

(*Voir* la suite au verso.)

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
								1,4956	1,4817	1,4766	B	EHLERS (*N. Jahrb. f. Min.* Beil.-B. XI, p. 306; 1897).
								1,4962	1,4823	1,4770	*Li*	
								1,4968	1,4829	1,4774	C	
								1,4983	1,4842	1,4784	λ=623	
								1,4999	1,4858	1,4797	D	
								1,5016	1,4875	1,4812	λ=559	
								1,5037	1,4897	1,4832	E	
								1,5054	1,4924	1,4847	λ=506	
Sulfate de cobalt et rubidium.	M	0,7391	+	c 101°16′	c 11°16′	2V 75° 5′	D	1,4969	1,4873	1,4821	*a*	PERROT [*Arch. de Genève* (3e Pér.), t. XXIX, p. 40; 1893].
$(SO^4)^2CoRb^2 + 6H^2O$		0,5011						1,4978	1,4883	1,4827	B	
		β = 106° 1′						1,4985	1,4890	1,4834	C	
								1,5012	1,4916	1,4860	D	
								1,5048	1,4953	1,4892	*b*	
								1,5069	1,4970	1,4912	F	
								1,5116	1,5015	1,4951	G	
						2V 75°15′	*Li*	1,4985	1,4889	1,4833	*Li*	TUTTON (*J. of chem. Soc.*, t. LXIX, p. 424; 1896).
						75°14′	C	1,4989	1,4893	1,4837	C	
						75°11′	D	1,5014	1,4916	1,4859	D	
						75° 8′	*Tl*	1,5038	1,4940	1,4882	*Tl*	
						75° 3′	F	1,5068	1,4968	1,4910	F	
								1,5114	1,5011	1,4954	H_γ	

Sulfate de cuivre $SO^4Cu + 5H^2O$	T	0,5261	–	*a* 83°12′	*a* 123°16′	2V	56°2′,5	D	1,5462	1,5394	1,5159	D	Pape (*Pogg. Ann.*, Ergb. VI, p. 35; 1871).
		0,5623		*b* 42° 6′	*b* 117°58′				1,5500		1,5198	E	
		α = 112°48′		*c* 76°43′	*c* 19°30′				1,5535		1,5231	F	
		β = 106°49′		[Angles des bissectrices avec les parties positives des axes.]					1,5598		1,5287	G	
		γ = 92°57′							[t = 19°]				
						2E	93°1′	D	1,5433	1,5368	1,5140	D	F. Kohlrausch (*Wied. Ann.*, t. IV, p. 30; 1878).
									[t = 23°]				
				Calculé d'après Pape.					1,54345	1,53684	1,51408	D	Lavenir (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIV, p. 116; 1891).
Sulfate de cuivre et potassium. $(SO^4)^2CuK^2 + 6H^2O$	M	0,7490	+	*c* 109°51′	*c* 19°51′	2V	48°53′			1,489		rouge	Murmann et Rotter (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXIV, p. 170; 1859).
		0,5088					$\rho < v$			1,491		jaune	
		β = 104°28′								1,493		vert	
										1,498		bleu	
				c 108°33′	*c* 18°33′	2V	46° 1′	*Li*	1,4990	1,4834	1,4807	*Li*	Tutton (*J. of chem. Soc.*, t. LXIX, p. 431; 1896).
							46° 6′	C	1,4994	1,4838	1,4811	C	
							46°32′	D	1,5020	1,4864	1,4836	D	
							47° 0′	*Tl*	1,5047	1,4889	1,4861	*Tl*	
							47°33′	F	1,5081	1,4922	1,4893	F	
									1,5134	1,4975	1,4944	H_γ	
Sulfate de cuivre et rubidium. $(SO^4)^2CuRb^2 + 6H^2O$	M	0,7490	+	*c* 117°18′	27°18′	2V	45° 0′	D	1,4989	1,4859	1,4844	*a*	Perrot [*Arch. de Genève* (3e Pér.), t. XXIX, p. 125; 1893].
		0,5029							1,4995	1,4871	1,4850	B	
		β = 105°18′							1,5008	1,4880	1,4859	C	
									1,5032	1,4906	1,4885	D	
									1,5072	1,4944	1,4921	*b*	
									1,5095	1,4968	1,4944	F	
									1,5139	1,5012	1,4989	G	
				c 116°28′	*c* 26°28′	2V	44°26′	*Li*	1,5007	1,4878	1,4858	*Li*	Tutton (*loc. cit.*), p. 437.
							44°29′	C	1,5011	1,4882	1,4862	C	
							44°42′	D	1,5036	1,4906	1,4886	D	
							44°57′	*Tl*	1,5064	1,4933	1,4912	*Tl*	
							45°15′	F	1,5098	1,4966	1,4943	F	
									1,5148	1,5013	1,4991	H_γ	

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Sulfate de didyme.	M	2,9686	+	*b*	*c* 26°	2 V 86°19′	rouge		1,551		rouge	Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 682; 1867).
$(SO^4)^3Di^2 + 8H^2O$		2,0065			(app.)	86°23′	jaune		1,553		jaune	
		β = 118°8′				86°42′	bleu		1,566		bleu	
						2 V 84°10′ [*t* = 25°]		1,5592	1,5479	1,5392	D	H. Becquerel [*Ann. de Ch. et Phys.* (6e s.), t. XIV, p. 210; 1888].
Sulfate de fer.	M	1,1828	+	*c* 119° 5′	*c* 29° 5′	2 V 86°21′	rouge		1,469		rouge	Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 684; 1867).
$(SO^4)Fe + 7H^2O$		1,5427				86°13′	jaune		1,470		jaune	
		β = 104°16′				85°54′	bleu		1,478		bleu	
				c 117°32′	27°32′	2 V 85°31′	rouge	1,4824	1,4748	1,4681	*Li*	Erofejeff [*Sitzb. Akad. Wien*, t. LVI (II), p. 63; 1867].
						85°27′	jaune	1,4856	1,4782	1,4713	D	
						85°23′	vert	1,4928	1,4861	1,4794	verre bleu	
Sulfate de fer et potassium.	M	0,7377	+	*c* 101°46′	*c* 11°46′	2 V 68° 4′			1,478		rouge	Murmann et Rotter (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXIV, p. 153; 1859).
$(SO^4)^2FeK^2 + 6H^2O$		0,5020							1,480		jaune	
		β = 104°32′							1,484		vert	
									1,489		violet	
				c 100°48′	*c* 10°48′	2 V 67°18′	D	1,4947	1,4806	1,4751	C	Topsoë et Christiansen [*Ann. de Chim. et Phys.* (5e s.), t. I, p. 90; 1874].
								1,4973	1,4832	1,4775	D	
								1,5041	1,4890	1,4833	F	
				c 101°57′	*c* 11°57′	2 V 67° 1′	*Li*	1,4941	1,4795	1,4731	*Li*	Tutton (*J. of Chem. Soc.*, t. LXIX, p. 387; 1896).
						67° 2′	C	1,4945	1,4799	1,4735	C	
						67° 7′	D	1,4969	1,4821	1,4759	D	
						67°12′	*Tl*	1,4995	1,4847	1,4782	*Tl*	
						67°19′	F	1,5028	1,4877	1,4811	F	
								1,5071	1,4920	1,4852	H_γ	

Id. à 2 H^2O. $(SO^4)^2FeK^2 + 2H^2O$	T	0,7113 0,4501 α = 85°16′ β = 102°18′ γ = 86°48′		*b* 90° [plan des axes parall. à *b*; 42° en arrière avec plan norm. à (101).		2E 96° [illegible]						WYROUBOFF (Bull. Soc. Minér., t. XIV, p. 261; 1891).
Sulfate de fer et rubidium. $(SO^4)^2FeRb^2 + 6H^2O$	M	0,7377 0,5004 β = 105°44′	+	*c* 107°14′	*c* 17°14′	2V 73° 2′	D	1,4934 1,4942 1,4953 1,4978 1,5016 1,5036 1,5088	1,4830 1,4836 1,4847 1,4870 1,4906 1,4926 1,4978	1,4772 1,4780 1,4791 1,4812 1,4849 1,4868 1,4917	*a* B C D *b* F G	PERROT [*Arch. de Genève* (3ᵉ Pér.), t. XXIX, p. 49; 1893].
				c 107° 9′	*c* 17° 9′	2V 73°24′ 73°23′ 73°21′ 73°18′ 73°13′	*Li* C D *Tl* F	1,4949 1,4953 1,4977 1,5003 1,5034 1,5080	1,4847 1,4851 1,4874 1,4898 1,4929 1,4973	1,4789 1,4793 1,4815 1,4839 1,4870 1,4916	*Li* C D *Tl* F H_γ	TUTTON (*loc. cit.*, p. 391).
Sulfate de glucinium. $SO^4Gl + 4H^2O$	Q	0,669	—					1,4691 1,4720 1,4779		1,4374 1,4395 1,4450	C D F	TOPSOË et CHRISTIANSEN [*Ann. de Ch. et Phys.* (5ᵉ s.), t. I, p. 40; 1874].
								1,4686 1,4714 1,4769		1,4299 1,4322 1,4367	C D F	WULF (*Gr. Zeits.*, t. XVII, p. 594; 1890).
Sulfate de lanthane. $SO^4La + 4H^2O$	H	0,743	+					1,569	1,564		rouge	DES CLOIZEAUX [*Ann. des Mines* (5ᵉ s.), t. XIV, p. 347; 1858].

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Sulfate de lithium. SO^4Li^2	M	1,0038 1,380 $\beta = 92°8'$	—	c 149° 3'	*b*	2V 72°58' $\rho > v$	D		1,465		D	WYROUBOFF (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIII, p. 317; 1890).
Sulfate de lithium et potassium. SO^4LiK	Q	0,597	—					1,4703 1,4721 1,4762		1,4697 1,4715 1,4759	C D F	WULF (*Gr. Zeits.*, t. XVII, p. 596; 1890) (*indices*). WYROUBOFF (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIII, p. 225) (*signe*).
Sulfate de magnésium à $7H^2O$. $SO^4Mg + 7H^2O$	O	0,9876 0,5713	—	*b*	*a*	2V 51°25'	D	1,4583 1,4608 1,4657	1,4530 1,4554 1,4607	1,4305 1,4325 1,4374	C D F	TOPSOË et CHRISTIANSEN [*Ann. de Ch. et Phys.* (5e s.), t. I, p. 57; 1874].
						2E 78° 6'	D	1,4612	1,4553	1,4324	D	F. KOHLRAUSCH (*Wied. Ann.*, t. IV, p. 30; 1878).
						2V 51°25'		1,46083	1,45529	1,43207	D	DUFET (*Bull. Soc. Minér.*, t. III, p. 180; 1880).
								1,4602	1,4549	1,4319	D	FOCK (*Gr. Zeits.*, t. IV, p. 583; 1880).
(*Voir* Table XV pour variat. d'ind. par la tempér.)								1,45676 1,45725 1,45844 1,46108 {1,46072} 1,46456 1,46663 1,46943	1,45182 1,45226 1,45321 1,45554 {1,45525} 1,45905 1,46111 1,46426	1,42947 1,42991 1,43067 1,43284 {1,43226} 1,43603 1,43776 1,44000	*a* B C D D *b* F G	BOREL [*Arch. de Gen.* (3e Pér.), t. XXXIV, p. 134 et 238; 1895]. Obs. faites par réflexion totale pour le spectre visible et par le prisme pour le spectre ultra-violet (obs. entre { }).

								1,48195 1,48321 1,48660 1,50226 1,51091 1,52838 1,53262	1,47618 1,47739 1,48074 1,49631 1,50489 1,52229 1,52656 [$t = 20°$]	1,45158 1,45275 1,45591 1,47046 1,47863 1,49501 1,49904	Cd 10 Cd 11 Cd 12 Cd 17 Cd 18 Cd 23 Cd 24	
Id. à 6H²O. $SO^4Mg + 6H^2O$	M	1,404 1,6623 $\beta = 98°34'$	—	c 155°	c 65°	2E 41°40′ (app.)						Wyrouboff (*Bull. Soc. Minér.*, t. XII, p. 75; 1889).
Id. à 5H²O. $SO^4Mg + 5H^2O$	T	0,6021 0,5604 $\alpha = 94°31'$ $\beta = 108°58'$ $\gamma = 75°5'$	—	presque norm. à (010).		2V 45° 8′ $\rho < \upsilon$	blanc					*Id.*, p. 372.
Id. à 4H²O. $SO^4Mg + 4H^2O$.	M	? $\beta = 90°11'$	+	*b*	c 81°	2E 77°40′ $\rho > \upsilon$						*Id.*, p. 75.
Sulfate de magnésium et potassium. $(SO^4)^2MgK^2+6H^2O$.	M	0,7413 0,4993 $\beta = 104°48'$	+	c 103°48′	c 13°48′	2V 48°21′ $\rho < \upsilon$			1,468 1,470 1,474 1,476		rouge jaune vert bleu	Murmann et Rotter (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXIV, p. 144; 1859).
				c 104°25′	c 14°25′	2V 48° 1′	D	1,4743 1,4768 1,4827	1,4610 1,4633 1,4682	1,4582 1,4602 1,4649	C D F	Topsoë et Christiansen [*Ann. de Ch. et Phys.* (5ᵉ s.), t. I, p. 88; 1874].
				c 103°38′	c 13°38′	2V 48° 0′ 47°59′ 47°54′ 47°48′ 47°40′	*Li* C D *Tl* F	1,4727 1,4731 1,4755 1,4778 1,4810 1,4853	1,4603 1,4607 1,4629 1,4652 1,4678 1,4720	1,4581 1,4585 1,4607 1,4631 1,4658 1,4699	*Li* C D *Tl* F H_γ	Tutton (*J. of chem. Soc.*, t. LXIX, p. 355; 1896).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Sulfate de magnésium et rubidium. $(SO^4)^2MgRb^2 + 6H^2O$.	M	0,7400	+	c 107°29′	c 17°29′	2V 49°20′	D	1,4745	1,4653	1,4633	*a*	Perrot [*Arch. de Genève*, (3ᵉ Pér.), t. XXV, p. 61; 1893; et *id.*, t. XXIX, p. 36; 1893].
		0,4975						1,4752	1,4663	1,4642	B	
		β = 105°59′						1,4756	1,4667	1,4648	C	
								1,4782	1,4690	1,4670	D	
								1,4815	1,4725	1,4703	*b*	
								1,4833	1,4739	1,4721	F	
								1,4872	1,4777	1,4759	G	
				c 111°14′	c 21°14′	2V 49° 6′	*Li*	1,4755	1,4664	1,4646	*Li*	Tutton (*loc. cit.*, p. 361).
						49° 2′	C	1,4759	1,4668	1,4650	C	
						48°46′	D	1,4779	1,4689	1,4672	D	
						48°29′	*Tl*	1,4805	1,4713	1,4695	*Tl*	
						48°10′	F	1,4835	1,4743	1,4724	F	
								1,4876	1,4782	1,4762	H_γ	
Sulfate de manganèse. $SO^4Mn + 4H^2O$.	M	0,8643	—	c 85°38′	*b*	2E 105°58′	rouge					Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 685; 1867).
		0,5871				105°45′	jaune					
		β = 90°53′		84° 8′	*b*	104°43′	bleu					
Sulfate de manganèse et potassium. $(SO^4)^2MnK^2 + 6H^2O$.	M	0,74 } ?	+	c 96°	c 6°	2V 51° 6′						De Senarmont [*Ann. de Ch. et Phys.* (3ᵉ s.), t. XXXIII, p. 424; 1851].
		0,50 }										
		β = 105°										
Id. à 2H²O. $(SO^4)^2MnK^2 + 2H^2O$.	T	0,7161	—	*b* 90°		2E 86°						Wyrouboff (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIV, p. 261; 1891).
		0,4482		[plan des axes parallèle à *b*, 30° en arrière avec plan normal à (101)].		ρ < *v*						
		α = 85°36′										
		β = 101°29′										
		γ = 87°50′										

Sulfate de manganèse et rubidium. $(SO^4)^2MnRb^2+6H^2O$.	M	0,7382	c 107°17′	c 17°17′	2V 67°38′	D	1,4070	1,4709	1,4723	a	[illegible]
		0,4950					1,4877	1,4777	1,4733	B	(3e Pér.), t. XXIX, p. 46,
		β = 107°57′					1,4886	1,4785	1,4741	C	1891).
							1,4910	1,4809	1,4764	D	
							1,4947	1,4846	1,4798	b	
							1,4970	1,4864	1,4818	F	
							1,5015	1,4903	1,4861	G	
			c 106°57′	c 16°57′	2V 67°10′	Li	1,4880	1,4781	1,4741	Li	TUTTON (*loc. cit.*, p. 399).
					67° 8′	C	1,4884	1,4785	1,4745	C	
					67° 5′	D	1,4907	1,4807	1,4767	D	
					67° 1′	*Tl*	1,4933	1,4831	1,4791	*Tl*	
					66°55′	F	1,4965	1,4860	1,4821	F	
							1,5015	1,4907	1,4864	H_γ	
Id. à 2H²O. $(SO^4)^2MnRb^2+2H^2O$.	T	0,8250	b 90° [plan des axes 8° en arrière avec b, 19° en avant avec plan normal à ($\bar{1}01$).		2H 102° ρ > v						WYROUBOFF (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIV, p. 261; 1891).
		0,4412									
		α = 90°28′									
		β = 108°46′									
		γ = 89°26′									
Sulfate de nickel. SO^4Ni+7H^2O	O	0,9815	b	a	2V 42°28′ ρ > v			1,4660		rouge	VON LANG (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXI, p. 99; 1858).
		0,5656						1,4672		jaune	
								1,4700		bleu	
					2V 41°56′	D	1,4921	1,4888	1,4669	D	TOPSOË et CHRISTIANSEN [*Ann. de Chim. et Phys.* (5e s.), t. I, p. 61; 1874].
							1,4981	1,4949	1,4729	F	
							1,4923	1,4893	1,4693	D	DUFET (*Bull. Soc. Minér.*, t. I, p. 58; 1878).
Id. à 6H²O. SO^4Ni+6H^2O (1re forme).	Q	1,9062					1,5078		1,4844	C	TOPSOË et CHRISTIANSEN (*loc. cit.*, p. 39).
							1,5109		1,4873	D	
							1,5173		1,4930	F	
							1,5228			G′	
							1,5099		1,4860	D	F. KOHLRAUSCH (*Wied. Ann.*, t. IV, p. 30; 1878).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Id.	M	1,3723	—	c 153°43′	c 63°43′	2H 19°15′						WYROUBOFF (*Bull. Soc. Minér.*, t. XII, p. 374; 1889).
(2ᵉ forme).		1,6749										
		β = 98°17′										
Sulfate de nickel et potassium.	M	0,7384	+	c 99°37′	c 9°37′	2V 75°36′			1,487		rouge	MURMANN et ROTTER (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXIV, p. 157; 1859).
$(SO^4)^2NiK^2+6H^2O$		0,4965						1,502	1,490	1,483	jaune	[*De Senarmont* (*Ann. de Chim. et Phys.* (3ᵉ s.), t. XXXIII; 1851).]
		β = 105°3′							1,492		vert	
									1,495		bleu	
				c 98°42′	c 8°42′	2V 75°21′	*Li*	1,5022	1,4889	1,4809	*Li*	TUTTON (*J. of chem. Soc.*, t. LXIX, p. 407; 1896).
						75°19′	C	1,5026	1,4893	1,4813	C	
						75°16′	D	1,5051	1,4916	1,4836	D	
						75°13′	*Tl*	1,5077	1,4941	1,4860	*Tl*	
						75° 9′	F	1,5109	1,4972	1,4889	F	
								1,5153	1,5015	1,4933	H_γ	
Sulfate de nickel et rubidium.	M	0,7350	+	c 101°48′	c 11°48′	2V 81°47′	D	1,5017	1,4927	1,4861	*a*	PERROT [*Arch. de Genève* (3ᵉ Pér.), t. XXIX, p. 44; 1893].
$(SO^4)^2NiRb^2+6H^2O$		0,5022						1,5025	1,4934	1,4865	B	
		β = 106°3′						1,5033	1,4943	1,4874	C	
								1,5058	1,4967	1,4896	D	
								1,5096	1,5001	1,4932	*b*	
								1,5118	1,5022	1,4951	F	
								1,5165	1,5066	1,4996	G	
				c 102°38′	c 12°38′	2V 82° 5′	*Li*	1,5023	1,4933	1,4868	*Li*	TUTTON (*loc. cit.*, p. 411).
						82° 4′	C	1,5027	1,4937	1,4872	C	
						82° 0′	D	1,5052	1,4961	1,4895	D	
						81°56′	*Tl*	1,5078	1,4987	1,4920	*Tl*	
						81°48′	F	1,5110	1,5017	1,4949	F	
								1,5156	1,5062	1,4996	H_γ	

Sulfate de potassium. SO^4K^2 [*Voir* Table XV pour var. d'indice par la tempér.]	O	0,5727 0,7464	+	*c*	*b*	2V 66°54′	jaune		1,494		jaune	De Senarmont [*Ann. de Chim. et Phys.* (3ᵉ s.), t. XXXIII, p. 411; 1851].
						2E 110°15′ 110°24′ 110°26′	rouge vert bleu	1,4970	1,4935	1,4920	jaune	Des Cloizeaux [*Ann. des Mines* (5ᵉ s.), t. XIV, p. 359; 1858 et *Sav. étr.*, t. XVIII, p. 608; 1867].
						2V 67° 4′	D	1,4959 1,4980 1,5029	1,4928 1,4946 1,4992	1,4911 1,4932 1,4976	C D F	Topsoë et Christiansen [*Ann. de Chim. et Phys.* (5ᵉ s.), t. I, p. 48; 1874].
						2V 67°25′ 67°24′ 67°20′ 67°15′ 67° 7′ [t = 20°]	*Li* C D *Tl* F	1,4950 1,4954 1,4973 1,4994 1,5023 1,5052	1,4924 1,4928 1,4947 1,4967 1,4995 1,5024 [t = 18° à 20°]	1,4912 1,4916 1,4935 1,4955 1,4982 1,5012	*Li* C D *Tl* F H_γ	Tutton (*J. of chem. Soc.*, t. LXV, p. 668; 1894).
Sulfate de potassium et zinc. $(SO^4)^2ZnK^2 + 6H^2O$	M	0,7413 0,5044 β = 104°48′	+	*c* 100°5′	*c* 10°5′	2V 69° 5′		1,489	1,480	1,476	jaune	Murmann et Rotter (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXIV, p. 166; 1859).
						2V 68°37′ 68°20′ 69° 3′	C D F	1,4920 1,4932 1,4940 1,4967 1,5004 1,5024 1,5073	1,4794 1,4803 1,4811 1,4836 1,4869 1,4888 1,4936	1,4735 1,4744 1,4749 1,4775 1,4809 1,4825 1,4867	*a* B C D *b* F G	Perrot [*Arch. de Genève* (3ᵉ Pér.), t. XXV, p. 45; 1891].
				c 100°18′	*c* 10°18′	2V 68°17′ 68°16′ 68°14′ 68°12′ 68° 9′	*Li* C D *Tl* F	1,4938 1,4942 1,4969 1,4994 1,5027 1,5067	1,4805 1,4809 1,4833 1,4857 1,4889 1,4929	1,4748 1,4752 1,4775 1,4797 1,4826 1,4866	*Li* C D *Tl* F H_γ	Tutton (*J. of chem. Soc.*, t. LXIX, p. 374; 1896).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Sulfate de rubidium.	O	0,5723	+	*a*	*b*	2E 52°40'	*Li*	1,5120	1,5109	1,5108	*Li*	TUTTON (*J. of chem. Soc.*,
SO^4Rb^2		0,7485				55° 0'	C	1,5124	1,5113	1,5112	C	t. LXV, p. 683; 1894).
[*Voir* Table XV pour var.						59°40'	D	1,5144	1,5133	1,5131	D	[*Von Lang* (*Sitzb. Ak. Wien*,
d'indices et d'angle des axes						65° 0'	*Tl*	1,5166	1,5155	1,5153	*Tl*	t. LV (II), p. 414; 1867).]
par la tempér.]						70°30'	F	1,5194	1,5183	1,5181	F	
						79°10'	H_γ	1,5235	1,5224	1,5222	H_γ	
						[t = 20°]		[t = 20°]				
Sulfate de rubidium	M	0,7373	+	*c* 106°19'	16°19'	2V 73°18'	D		1,4845	1,4795	*a*	PERROT [*Arch. de Genève*
et zinc.		0,5011						1,4942	1,4854	1,4804	B	(3e Pér.), t. XXIX, p. 36;
$(SO^4)^2ZnRb^2 + 6H^2O$		β = 105°53'						1,4945	1,4859	1,4806	C	1893].
								1,4975	1,4882	1,4833	D	
								1,5012	1,4919	1,4864	*b*	
								1,5030	1,4952	1,4883	F	
								1,5077	1,4993	1,4919	G	
				c 106°43'	*c* 16°43'	2V 73°42'	*Li*	1,4947	1,4856	1,4807	*Li*	TUTTON (*J. of chem. Soc.*,
						73°40'	C	1,4951	1,4860	1,4811	C	t. LXIX, p. 379; 1896).
						73°30'	D	1,4975	1,4884	1,4833	D	
						73°27'	*Tl*	1,5001	1,4908	1,4857	*Tl*	
						73°18'	F	1,5033	1,4938	1,4886	F	
								1,5078	1,4980	1,4929	H_γ	

Sulfate de sodium (anhydre). *Voir* **Thénardite**.

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Sulfate de sodium.	M	1,116	—	*b*	*c* 30°56'	2E 122°48'	rouge					DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*,
$SO^4Na^2 + 10H^2O$		1,238			26°31'	122°42'	bleu					t. XVIII, p. 685; 1867).
		β 107°45'										

Sulfate de tellure. $2TeO^2.SO^3$	O	0,5265 0,7860		c	b	2E 53°35' [t = 21°]	D					G. Vrba (*Gr. Zeits.*, t. XIX, p. 6; 1891).
Sulfate de thallium. SO^4Tl^2	O	0,5539 0,7319	+	a	c	2H 91°	rouge (app.)	n_H = 1,466				Des Cloizeaux [*Ann. de Ch. et Phys.* (4ᵉ s.), t. XVII, p. 313; 1869].
						91° 3/4	bleu (app.)	n_H = 1,478				
Sulfate de thallium et zinc. $(SO^4)^2ZnTl^2 + 6H^2O$	M	0,7406	−	c 75°56'	c 165°56'	2E 130°10'	rouge	1,60896	1,60177	1,58654	a	*Id.*, p. 315 (*axes*).
		0,4956		75°57'	165°57'		jaune	1,61083	1,60315	1,58769	B	Perrot [*Arch. de Genève* (3ᵉ Pér.), t. XXV, p. 57; 1891] (*indices*).
		β = 106°21'		76° 1'	166° 1'	137°45'	bleu	1,61210	1,60458	1,58950	C	
								1,61711	1,60941	1,59341	D	
								1,62498	1,61678	1,59999	b	
								1,62909	1,62040	1,60374	F	
Sulfate de zinc. $SO^4Zn + 7H^2O$	O	0,9793 0,5658	−	b	a	2V 46°14' ρ > υ	D	1,4812	1,4776	1,4544	C	Topsoë et Christiansen [*Ann. de Ch. et de Phys.* (5ᵉ s.), t. X, p. 59; 1874]. [*De Senarmont* (*Ann. de Ch. et Phys.* (3ᵉ s.), t. XXXIII; 1851).]
								1,4836	1,4801	1,4568	D	
								1,4897	1,4860	1,4620	F	
						46°10'	D	1,48445	1,48010	1,45683	D	Dufet (*Bull. Soc. Minér.*, t. III, p. 180; 1880).
Id. à 6H²O. $SO^4Zn + 6H^2O$	M	1,3847 1,6758 β = 98°12'	−	c 154°40'	c 64°40'	2H 3°40'	rouge					Wyrouboff (*Bull. Soc. Minér.*, t. XII, p. 374; 1889).
						1°50'	vert					
						0°	bleu					
Sulfate d'hydrazine. $Az^2H^4.H^2SO^4$	O	0,7453 0,8282		a	b	2H 79° 2'	D					Liweh (*Gr. Zeits.*, t. XVII, p. 586; 1890).
Sulfite de sodium. $SO^3Na^2 + 6H^2O$	M	1,1048 0,765 β = 93°36'	+	c 112°	c 22°	. .	rouge					Des Cloizeaux (*Ann. des Mines*, t. XIV, p. 391; 1858).
				id.	id.		jaune					
				id.	"	0° [t = 10°C]	vert bleu					
				id.	b		violet					

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES		ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX.			RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
				aiguë.	obtuse.			n_g.	n_m.	n_p.		
Tellurate de potassium. TeO^4K^2	O	0,5566 0,7293	+	*c*	*a*	2E 123° (app.)						VON LANG [*Sitzb. Ak. Wien*, t. XLV (II), p. 111; 1861].
Trichlorure de tétramin-iridium. $Ir(AzH^3)^4Cl^3 + H^2O$	R	0,6450	+					1,6666		1,6576	D	BÄCKSTRÖM (*Gr. Zeits.*, t. XXVIII, p. 312; 1897).
Trichromate d'ammonium. $Cr^3O^{10}(AzH^4)^2$	O	0,8446 0,8376	+	*a*	*c*	2E 44°30' $\rho < v$	rouge					WYROUBOFF (*Bull. Soc. Minér.*, t. III, p. 140; 1880).
Trichromate de rubidium. $Cr^3O^{10}Rb^2$	O	0,845 0,84	+	*a*	*c* *b*	2E 26° 6' 44°	rouge vert					*Id.*, t. IV, p. 130; 1881.
Uranate de sodium. $U^2O^4Na^2$	O	0,559 ?	—	*c*	*b*	2E 59° 0'						MICHEL (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIII, p. 72; 1890).
Vanadate de sodium. $VO^4Na^3 + 10H^2O$ (1re forme)	C								1,5244 1,5305 1,5366		*Li* D *Tl*	BAKER (*J. of chem. Soc.*, t. XLVII, p. 353; 1885).
Vanadate de sodium. $VO^4Na^3 + 10H^2O$ (2e forme)	H	?	+					1,5408 1,5475 1,5537		1,5332 1,5398 1,5460	*Li* D *Tl*	*Id.*
Vanadate de sodium. $VO^4Na^3 + 10H^2O$	H	?	+					1,5173 1,5232 1,5293		1,5040 1,5095 1,5150	*Li* D *Tl*	*Id.*

TABLE XIV.

PROPRIÉTÉS OPTIQUES DES SOLIDES ORGANIQUES.

Pour les indications générales se reporter à la Table XIII, p. 466. (*Voir* également Table VIII, p. 112.)

Pour les sels organiques, on trouvera d'abord les sels métalliques puis les éthers-sels de l'acide; les sels d'une base organique se trouveront au nom de la base.

SOLIDES ORGANIQUES.

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Acétamide (oxalate acide d'). ($C^2O^4H^2$)C^2H^5AzO	O	0,9369 0,5600	—	*c*	*b*	2E 45°						WYROUBOFF *in* TOPIN [*Ann. de Ch. et Phys.* (7e s.), t. V, p. 117; 1895].
Acétamide (oxalate biacide d'). ($C^2O^4H^2$)$^2C^2H^5AzO$	T	0,8451 0,9607 $\alpha = 93°34'$ $\beta = 97°34'$ $\gamma = 107°47'$	—	[axes visibles dans ($1\bar{1}1$) pl. des axes 65° avec arête ($\bar{1}11$)($0\bar{1}0$)		2E 69°20' $\rho < v$						*Id.*, p. 115.
Acétamide (picrate d') ($C^6H^3(AzO^2)^3O(C^2H^5AzO$	O	0,4849 0,5184	+	*c*	*b*	2H 99°						*Id.*, p. 123.
Acétamide (tartrate acide d'). ($C^4H^5O^5$)C^2H^5AzO	M	1,0125 1,3986 $\beta = 90°40'$	—	*c* 144°	*c* 54°	2E 70°30'						*Id.*, p. 119.
Acétamide (tartrate neutre d'). $C^4H^6O^6[C^2H^5AzO]^2$	O	0,9758 1,4266	—	*c*	*a*	2H 85°36'						*Id.*, p. 121.

***p*-Acétamidophénéthol.** $C^{10}H^{13}AzO^{2}$ $= C^{6}H^{4}\langle{}^{OC^{2}H^{5}\,(1)}_{AzH(C^{2}H^{3}O)\,(4)}$	M	1,4213 0,8054 $\beta = 109°17'$		c 109° (app.)	c 19°	2V 62°14′	D		1,5705		D	Monti (*Giorn. di Min. di Sansoni*, t. IV, p. 241; 1894).
Acétanilide. $C^{6}H^{5}.AzH.C^{2}H^{3}O$	O	0,8488 2,067	+	c	a	2V 88°50′ 88°36′ 88° 4′	*Li* D *Tl*					Bücking (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 304; 1877).
Acétanilidopyrotartrique (anhydride). $C^{13}H^{13}AzO^{4} = {}^{C^{6}H^{5}}_{CH^{3}.CO}\rangle Az.$ $C(CH^{3})\langle{}^{CO-O}_{CH^{2}-CO}$	M	0,6665 0,9026 $\beta = 105°18'$	+	c 15° (app.)	b	2E 84° 6′ 86° 2′ 87°16′	*Li* D *Tl*					Jander *in* Anschütz (*Lieb. Ann.*, t. CCLXI, p. 147; 1891).
Acétate d'ammonium et uranyle. $(C^{2}H^{3}O^{2})^{3}UO^{2}(AzH^{4}) + \frac{1}{2}H^{2}O$	Q	1,4715	+					1,4877 1,4932 1,4987	1,4754 1,4808 1,4862		B D E	Schrauf (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XLI, p. 779; 1860).
Acétate de cadmium et uranyle. $(C^{2}H^{3}O^{2})^{4}UO^{2}.Cd + 6H^{2}O$	O	0,6289 0,3904		c	b	2E 57°54′ 54°24′	rouge bleu					Grailich et von Lang (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXVII, p. 52; 1857).
Acétate de calcium et cuivre. $(C^{2}H^{3}O^{2})Ca$ $+ (C^{2}H^{3}O^{2})^{2}Cu + 8H^{2}O$	Q	1,032	+					1,4860 1,4887	1,4396 1,4473		E F	Grailich (*Kryst.-opt. Unters.* p. 157; 1858, Wien).
								1,478	1,436		D	F. Kohlrausch (*Wied. Ann.*, t. IV, p. 30; 1878).
Acétate de cobalt. $(C^{2}H^{3}O^{2})^{2}Co + 4H^{2}O$	M	0,7181 0,4024 $\beta = 94°43'$	—	c 126°38′	c 36°38′	2V 30°43′			1,538 1,542 1,546		rouge jaune vert bleu	Murmann et Rotter (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXIV, p. 189; 1859).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Acétate de cobalt et uranyle. $(C^2H^3O^2)^6(UO^2)^2Co + 6H^2O$	O	0,8756 0,9484	—	*b*	*a*	2 E 103°38′						GRAILICH et VON LANG (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXVII, p. 51; 1857).
Acétate de lithium. $C^2H^3O^2.Li + 2H^2O$	O	0,62 ?	—	*a*	*c*	2 E 134°18′ 137°24′	rouge vert					VON LANG (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXI, p. 106; 1858).
Acétate de lithium et uranyle (à $3H^2O$). $(C^2H^3O^2)^3UO^2Li + 3H^2O$	M	1,2647 1,5894 $\beta = 99°53'$	+	*c* 29°	*c* 119°	2 E 38° 33°24′	rouge vert					WYROUBOFF (*Bull. Soc. Minér.*, t. VIII, p. 120; 1885).
Id. (à $5H^2O$). $(C^2H^3O^2)^3UO^2Li + 5H^2O$	M	0,9433 0,3203 $\beta = 91°37'$	—	*c* 12°	*c* 102°	2 E 65°14′ $\rho = v$						*Id.*
Acétate de magnésium. $(C^2H^3O^2)^2Mg + 4H^2O$	M	0,7128 0,4030 $\beta = 95°37'$	—	*c* 59°25′	*c* 149°25′	2 V 56°34′ $\rho < v$			1,488 1,491 1,493 1,495		rouge jaune vert violet	MURMANN et ROTTER (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXIV, p. 189; 1859).
Acétate de magnésium et uranyle. $(C^2H^3O^2)^6(UO^2)^2Mg + 6H^2O$	O	0,9016 0,9920	—	*a*	*b*	2 E 100°						VON LANG (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXI, p. 107; 1858).
Acétate de magnésium et uranyle. $(C^2H^3O^2)^4UO^2Mg + 6H^2O$	O	0,604 0,396	—	*c*	*b*	2 E 13° 10°30′	rouge bleu					GRAILICH et VON LANG (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXVII, p. 52; 1857).

Acétate de manganèse. $(C^2H^3O^2)^2Mn + 4H^2O$	M	0,5205 1,1084 $\beta = 94°58'$	—	c 5° (app.)	b	2H 99°41' 99°40' 99°31',5	rouge jaune bleu	$n_H = 1,466$ $n_H = 1,468$ $n_H = 1,478$		Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 619; 1867).
Acétate de manganèse et uranyle. $(C^2H^3O^2)^4UO^2Mn + 6H^2O$	O	0,637 0,385	—	c	b	2E 31° $\rho > \upsilon$				Von Lang (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXI, p. 108; 1858).
Acétate de plomb. $(C^2H^3O^2)^2Pb + 3H^2O$	M	2,179 2,479 $\beta = 109°48'$	+	c 55°18'	c 145°18'	2V 83°27' 83°55' 87°24'	rouge jaune bleu	1,570 1,576 1,584	rouge jaune bleu	Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 621; 1867).
Acétate de sodium. $(C^2H^3O^2)Na + 3H^2O$.	M	1,1852 0,9964 $\beta = 111°44'$	—	c 125° (app.)	b	2E 99°30' 101°50'	rouge violet			Des Cloizeaux [*Ann. des Mines* (5e s.), t. XIV, p. 410; 1858].
Acéto-*p*-toluide (α). $C^9H^{11}AzO$ $= CH^3.C^6H^4.AzH.C^2H^3O$ (1) (3)	M	1,2165 0,7888 $\beta = 106°7'$	+	c 16° (app.)	c 106°	2H 106°10' $\rho < \upsilon$	rouge			Panebianco [*Atti d. Lincei* (3e s.), t. III, p. 292; 1870].
Id. (β).	O	0,6515 0,3289	—	a	c	2H 84° $\rho < \upsilon$	rouge			
Acétylcitrique (anhydride). $CH^2.COOH$ $C^8H^8O^7 = C(O.C^2H^3O)CO$ >O CH^2 —— CO	O	0,6856 1,0023	—	c	b	2V 71° 2' $\rho < \upsilon$	D	1,492	D	Tutton (*Gr. Zeits.*, t. XVII, p. 99; 1890).

Acétyldiphénylamine. *Voir* **Diphénylacétamide.**

Acétylmenthylamine. *Voir* **Menthylacétamide.**

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Aconitine. $C^{33}H^{45}AzO^{12}$	O	0,5456 0,3885	+	*a*	*c*	2E 47° 0′ 56°10′ 65° 5′	*Li* D *Tl*					Tutton (*J. of chem. Soc.*, t. LIX, p. 288; 1891).
Acrylate méthylique. $C^4H^6O^2 = CH^2 : CH . CO OCH^3$	am.								1,4700 1,4725 1,4786		C D F	Kahlbaum (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XVIII, p. 2108; 1885).
Alloxanoxime. $CO(AzH.CO)^2CAzOH + 2H^2O$	O	0,8353 1,8989		*a*	*c*	2H 78°20′						Negri (*Riv. di Miner. et Crist. ital.*, t. I, p. 21; 1890).
Amarine (bromhydrate d'). $C^{21}H^{18}Az^2.HBr$	R	0,4171	+					1,7512 1,7566 1,7721		1,6278 1,6303 1,6385	*Li* D *Tl*	Stühlmann (*Gr. Zeits.*, t. XIII, p. 344; 1888).
Amarine (chlorhydrate d'). $C^{21}H^{18}Az^2.HCl$	R	0,4221	+					1,6928 1,7471 1,7583		1,6139 1,6230 1,6282	*Li* D *Tl*	*Id.*, p. 342.
Amarine (sulfate d'). $(C^{21}H^{18}Az^2)^2.H^2SO^4 + 3\frac{1}{2}H^2O$	M	0,8537 0,8531 β 97°12′,5	+	*c* 80°	*b*	2E 60°33′ 60°57′ 61°52′	rouge jaune bleu					Groth (*Pogg. Ann.*, t. CXXXV, p. 657; 1868).

Ambre.	am.								1,532 [t = 21°]		D	F. KOHLRAUSCH (*Wied. Ann.*, t. IV, p. 29; 1878).
									1,54063 1,54178 1,54296 1,54618 1,55049 1,55145 1,55434		*a* B C D E *b*₄ F	MÜLHEIMS (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 233; 1888).
α. **Amidoéthylidènesuccinate diéthylique.** $C^{10}H^{17}O^4Az$ = $\begin{matrix}CH^3\\AzH^2\end{matrix}>C=C<\begin{matrix}CO\,OC^2H^5\\CH^2.CO\,OC^2H^5\end{matrix}$	O	0,5150 0,6003		*a*	*c*	2E 80°55' 83°53' 89° 2'	*Li* D *Tl*					MILCH *in* EMERY (*Lieb. Ann.*, t. CCLX, p. 141; 1890).

Amidohydrocinnamique (**acide**). *Voir* **Phénylamidopropionique** (**acide**).

p-**Amidophénol.** $AzH^2.C^6H^4.OH$ (1) (3)	O	0,7849 0,7210	—	*a*	*b*	2E 47°37' ρ > υ	D					KEITH (*N. Jahrb. f. Min. u. s. w.*, Beil. B. VI, p. 177; 1889).
Amylène (**azotylure d'**). $C^5H^{10}(AzO^2)^2$	M	0,9770 1,4485 β = 96°28'	+	*c* 172°28'	*b*	2V 64°32' 62°55'	*Li* D		1,4985 1,5088		*Li* D	KRANTZ (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 457; 1888).
Amylennitrolaniline. $C^{11}H^{16}Az^2O$ = $\dot{O}H.Az:C^5H^9.AzH.C^6H^5$	O	0,7976 0,7296	+	*c*	*b*	2V 88° 4' 88°21' 88°39'	*Li* D *Tl*		1,5832 1,5867 1,5902		*Li* D *Tl*	*Id.*, p. 458.
Amylennitrolaniline (**chlorhydrate de**). $(C^{11}H^{16}Az^2O)HCl$	M	1,5685 0,7356 β = 133°48'	+	*c* 84°	*b*	2V 75°30' 75°41' 76° 5'	*Li* D *Tl*		1,5696 1,5734 1,5763		*Li* D *Tl*	*Id.*, p. 459.

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Amylennitrolaniline nitrosée. $C^{11}H^{15}(AzO)Az^2O =$ $OH.Az:C^5H^8(AzO).AzH.C^6H^5$	O	0,8878 0,6832	+	c	a	2V 83°58′ 82°51′ 81°53′	*Li* D *Tl*		1,5659 1,5669 1,5686		*Li* D *Tl*	*Id.*, p. 461.
Amylennitrol-*p*-toluidine. $C^{12}H^{18}Az^2O =$ $OH.Az:C^5H^9.AzH.C^6H^4.CH^3$	M	1,8942 2,4290 β = 132°41′	—	c 120°41′	c 30°41′	2E 73°36′ 72°40′ 71°44′	*Li* D *Tl*					*Id.*, p. 463.
Amylennitrol-*p*-toluidine (chlorhydrate de). $(C^{12}H^{18}Az^2O)HCl$	M	0,5891 0,3523 β = 116°49′	+	c 168°	b	2V 59°52′ 59°26′ 59° 2′	*Li* D *Tl*		1,5110 1,5165 1,5214		*Li* D *Tl*	*Id.*, p. 464.
Amylennitrol-*o*-toluidine nitrosée. $C^{12}H^{17}(AzO)Az^2O =$ $OH.Az:C^5H^8(AzO).AzH.$ $C^6H^4.CH^3$	M	0,6647 0,5986 β = 128°36′	—	c 20° (app.)	c 110°	2H 96°38′ 98°50′ 101° 0′	*Li* D *Tl*	[n_u = 1,4647 1,4678 1,4708]				*Id.*, p. 467.
Amylennitrol-*p*-toluidine nitrosée. $C^{12}H^{17}(AzO)Az^2O$	O	0,9675 0,6847	+	c	a	2V 78°37′ 77°50′ 77°13′	*Li* D *Tl*		1,5791 1,5825 1,5846		*Li* D *Tl*	*Id.*
Amyrilène (1). $C^{30}H^{48}$	O	0,6673 0,4049	+	a	b	2V 72°12′ $\rho > v$	D	1,6232	1,5814	1,5405	D	BÄCKSTRÖM (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 545; 1888).

Id. (β).	O	0,9165 0,5403	+	*b*	*a*	2V 23°37′ 22°21′,5	rouge D	1,5914 1,5941	1,5675 1,5698	1,5641 1,5675	rouge D	*Id.*, p. 549.

Anhydrobenzodiamidobenzène. *Voir* **Benzénylphénylenamidine.**

(α) **Anhydrocamphoronate méthylique.** $C^{10}H^{14}O^5 = C^6H^{11}{<}\begin{smallmatrix}CO{>}O \\ CO \\ COOCH^3\end{smallmatrix}$	O	0,6830 0,4473	—	*b*	*c*	2E 120° (app.)						Fock (*Gr. Zeits.*, t. XXV, p. 336; 1895).
Id. (β).	O	0,7692 0,4331	—	*b*	*c*	2E 33° (app.) $\rho < \nu$						*Id.*, p. 337.
Anhydrocamphoronique (acide). $C^9H^{12}O^5 = C^6H^{11}{<}\begin{smallmatrix}CO{>}O \\ CO \\ COOH\end{smallmatrix}$	O	0,9689 0,8087	+	*c*	*a*	2E 67°26′ 68° 4′ 68°44′	*Li* D *Tl*					Von Zepharovich [*Sitzb. Akad. Wien*, t. XCI (I), p. 107; 1885].
						2E 76° (app.)						Fock (*loc. cit.*, p. 334).
Anhydrocamphoronique (chlorure d'acide). $C^9H^{11}ClO^5 = C^6H^{11}{<}\begin{smallmatrix}CO{>}O \\ CO \\ COCl\end{smallmatrix}$	O	0,3839 0,2801	+	*a*	*b*	2E 75° (app.) $\rho < \nu$						*Id.*, p. 335.
Anilidoisonitrosacétone. $C^9H^{10}Az^2O$ $= CH^3 - C(=Az.C^6H^5) - CH : AzOH$	O	0,7504 0,5627	—	*c*	*b*	2E 35°10′ 41°40′ 45°40′	*Li* D *Tl*					Tutton (*Gr. Zeits.*, t. XIX, p. 182; 1891).
(α) **Anilido-*i*-propylglutarique** (acide). $C^{14}H^{19}AzO^3$	O	0,9440 2,6931	+	*c*	*a*	2E 117°20′						Boeris *in* Angeli et Rimini [*Gazz. chim. ital.*, t. XXVI (II), p. 520; 1896].

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Aniline (bromhydrate d'). $(C^6H^5.AzH^2)HBr$	O	0,723 0,818	+	*c*	*b*	2E 35° $\rho < \upsilon$						Von Lang [*Sitzb. Akad. Wien*, t. LV (II), p. 411; 1867].
Anisbenzanishydroxylamine (α). $Az(C^8H^7O^2)(C^7H^5O)$ $(O.C^8H^7O^2)$.	M	0,866 0,389 β=104°38',5	—	*c* 108°33'	*b*	?						Klein et Trechmann (*Lieb. Ann.*, t. CLXXXVI, p. 75; 1877).
Id. (β).	M	1,0015 0,7887 β = 90°9'		*c* 54°31' 53°50' 53° 5' 51°20'	*b*	2E 15°30' 16°42' 17°45' 19°45'	rouge jaune vert bleu					*Id.*
Anisbenzhydroxamate éthylique (β). $C^7H^7O.C \diagup (AzO.CO.C^6H^5) \diagdown OC^2H^5$	M	0,6009 0,3302 β=90°52',5	—	*c* 157°	*b*	2E 64°50' 63° 7' 61°15'	*Li* D *Tl*					Rinne *in* Lossen (*Lieb. Ann.*, t. CCLXXXI, p. 260; 1894).
Anisdibenzhydroxylamine (α). $Az(C^8H^7O^2)(C^7H^5O)$ $(O.C^7H^5O)$.	M	0,605 0,609 β=91°40'	—	*c* 27°37' 27° 3' 25°48'	*c* 117°27' 117° 3' 115°48'	2H 80°42' 82°16' 83°24' 86°23'	rouge jaune vert bleu					Klein et Trechmann (*Lieb. Ann.*, t. CLXXXVI, p. 75; 1877).
Aniséthylbenzhydroxylamine. $Az(C^8H^7O^2)(C^2H^5)$ $(O.C^7H^5O)$.	M	1,3720 0,9011 β=102°52',5	+	*b*	*c* 1°	2V 73° 5' 71°55' 70°45'	*Li* D *Tl*		1,6234 1,6268 1,6304		*Li* D *Tl*	Rinne (*Inaug. Dissert.*, Göttingen; 1883 et *Gr. Zeits.* t. IX, p. 619; 1884).

Anisbydroxamate éthylique. $C^8H^7O.C(AzOC^2H^5).OH$	M	1,3174 0,8563 $\beta = 93°6'$	..	*c* 90° (app)	*c* 0°	$2H_a$ 96°45' 95°26' 96°15'	*Li* D *Tl*					Wickel (*Inaug. Dissert.*, Göttingen; 1884 et *Gr. Zeits.*, t. XI, p. 82; 1886).
Antipyrine. $C^{11}H^{12}AzO^2$ = Az.C^6H^5 / CH^3Az CO / CH^3C=CH	M	2,4024 2,2727 $\beta = 117°9'$	—	*c* 136°	*c* 46°	2V 53°42' 54°20' 55°30'	*Li* D *Tl*	1,7324	1,6935	1,5697	D	Liweh (*Gr. Zeits.*, t. X, p. 268; 1885).
				c 132°57'	*c* 42°57'	2V 54°37'	D		1,682		D	Zimányi (*Math. Naturw. Ber. aus Ungarn*, t. IX, p. 138; 1891).
Antipyrine (iodéthylate d'). $C^{13}H^{17}IAz^2O$ = I Az.C^6H^5 / C^2H^5, CH^3 >Az CO (?) / CH^3C = CH	M	1,1420 0,9267 $\beta = 119°33'$		*c* 84°33'	*c* 174°33'	2E 163°10'	D		1,6295		D	Zschimmer (*Gr. Zeits.*, t. XXIX, p. 219; 1898).
Antipyrine (*ps.*-iodéthylate d'). $C^{13}H^{17}IAz^2O$ = I Az.C^6H^5 / CH^3Az COC^2H^5 / CH^3C — CH	M	1,3461 1,1267 $\beta = 122°24'$	—	*b*	*c* 8°22'	2E 85° 8'	D			1,5344	D	*Id.*
Antipyrine (*ps.*-iodométhylate d'). $C^{12}H^{15}IAz^2O$ = I Az.C^6H^5 / CH^3Az COCH^3 / CH^3C—CH	M	0,890 0,616 $\beta = 93°$		*c* 73° (app.)	*c* 163°	2V 75°44'	D		1,6502	1,6170	D	*Id.*

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Antipyrine (isovalérate d'). ($C^{11}H^{12}Az^2O$) $C^5H^{10}O^2$	M	1,1979 2,0360 β = 94°37′		c 17°	c 107°	2V 68°	D					BURWELL (*Gr. Zeits.*, t. XIX, p. 442; 1891).
Anthracène (Para-). *Voir* **Paranthracène.**												
Arécoline (chloroplatinate d'). ($C^8H^{13}AzO^2.HCl)^2PtCl^4$	O	0,850 1,004	+	c	a	2H 85° ρ < v [n_{H} = 1,4734]	D					TORNQUIST (*Gr. Zeits.*, t. XIX, p. 370; 1891).
Asparagine. $C^4H^8Az^2O^3 + H^2O$ = $CO.AzH^2.CH^2.CH.AzH^2.COOH + H^2O$ (lévogyre)	O	0,4737 0,8327	+	c	a	2V 86° 8′ 86°28′	rouge jaune	1,6139 1,6190 1,6238	1,5752 1,5800 1,5845	1,5438 1,5476 1,5513	B D E	DES CLOIZEAUX (*Sav. Étr.*, t. XVIII, p. 547; 1867). Von Lang (*Sitzb. Akad. W.*, t. XXXI, p. 116).] SCHRAUF (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XLII, p. 140; 1860). [*Indices.*]
Id. (dextrogyre).						2V 86°26′ 86°53′	*Li* D	1,61875	1,57990	1,54742	D	GRATTAROLA (*Atti di Soc. Sc. nat.* Pise, t. XI, p. 91; 1890).
Aspartate de sodium. $C^4H^6O^4.Na + H^2O$ (inactif)	M	2,2369 0,6786 β = 113°56′		[plan des axes pp. à b.]		2V 21° 2′						*Id.*
Aspartique (acide). $C^4H^7O^4 = CH^2.COOH$ | $CH(AzH^2).COOH$ (inactif)	M	2,0856 1,2320 β 96°5′		b	c 170° (?)	2V 81°44′						*Id.*

Azobenzène. $C^{12}H^{10}Az^2$ = Az — C^6H^5 / Az — C^6H^5	M	2,1313 1,3438 β = 114°38′		c 117°½	c 27°½	2H 35°19′ 39°20′	*Li* D				CALDERON (*Gr. Zeits.*, t. IV, p. 54; 1880).
Benzaldoxime (chlorhydrate d'iso-). C^7H^8OCl = $(C^6H^5.CH:AzOH)HCl$	O	0,5612 0,404		*b*	*c*	2E 100° (app.) ρ < υ					FOCK (*Gr. Zeit.*, t. XVIII, p. 619; 1891).
Benzamide. $C^6H^5.COAzH^2$	M	4,378 4,451 β = 90°38′		c 49°53′	c 139°53′	2H 100°15′ 102°10′	rouge bleu				KLEIN (*Lieb. Ann.*, t. CLXVI, p. 187; 1873).
Benzamidine (chlorhydrate de). $(C^7H^8Az^2)HCl + 2H^2O$	O	0,5824 0,5022		*c*	*b*	2E 35° ρ < υ	D				FOCK (*Gr. Zeits.*, t. XX, p. 337; 1892).
Benzanisbenzhydroxylamine (β). $Az(C^7H^5O)(C^8H^7O^2)(O.C^7H^5O)$	O	0,316 ?	—	*b*	*c*	2E 127°43′ 127° 5′ 126°19′ 124°55′	rouge jaune vert bleu				KLEIN et TRECHMANN (*Lieb. Ann.*, t. CLXXXVI, p. 75; 1877).
Id. (γ).	M	1,3645 1,128 β = 114°6′	—	c 100°12′	*b*	$2H_o$ 128°15′ 129° 0′ 129°54′	rouge jaune vert				*Id.*
Benzanishydroxamate éthylique (α). $Az(C^7H^5O)(C^8H^7O^2)C^2H^5O$	M	1,5181 0,6658 β = 118°44′	—	c 124°30′	*b*	2E 65°55′ 66°13′ 66°34′	*Li* D *Tl*				BARNER (*Inaug. Diss.*, Göttingen, 1882 et *Gr. Zeits.*, t. IX, p. 298; 1884).
Id. (β).	M	0,7481 0,8028 β = 104°39′	—	c 141°50′	c 51°50′	2H 64° 5′ ρ = υ	D				BERTRAM (*Inaug. Diss.*, Göttingen, 1882 et *Gr. Zeits.*, t. IX, p. 302; 1884).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Benzène (hexabromure de). $C^6H^6Br^6$	M	0,5095 0,523 β = 110°46′		c 111°	c 21°	$2H_o$ 126°	rouge					DES CLOIZEAUX [*Ann. de Ch. et Phys.* (6ᵉ s.), t. X, p. 272; 1887].
Benzène (hexachlorure de). $C^6H^6Cl^6$	M	0,4969 0,5075 β = 110°54′	+	c 42°25′	c 132°25′	2E 61°15′ 62° 2′ 62°32′	*Li* D *Tl*					ZINGEL (*Inaug. Diss.*, Göttingen, 1883 et *Gr. Zeits.*, t. X, p. 415; 1885).
Benzènedi-*m*-sulfonate de baryum. $C^6H^4(SO^3)^2Ba + 2H^2O$	O	0,2900 0,6332		*c*	*b*	2V 62°19′	rouge					BŒRIS (*Gi. di Min. e Crist. di Sansoni*, t. I, p. 30; 1890).
α-Benzènedisulfonate de potassium. $C^6H^4(SO^3K)^2 + H^2O$	M	1,5660 1,8741 β = 135°		*b*	c 150° (app.)	2E 96°	blanc					ZENONI [*Acc. dei Lincei R.-C.* (4ᵉ s.), t. V, p. 378; 1889].
Benzènedisulfothiosulfonique (thioanhydride). $(C^6H^5.SO^2)^2S^3$	Q	2,3834	−					1,7204		1,7077	D	BRUGNATELLI (*Gi. di Min. di Sansoni*, t. III, p. 1; 1892).
Benzénylamidine (azotite de). $C^7H^8Az^2.AzO^2H + H^2O$	O	0,924 0,615	−	*c*	*b*	2E 78°30′ 78°55′ 79°20′	rouge jaune vert					BENNO HECHT (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 325; 1888).

Benzénylamidoxime éthylique. $C^9H^{12}Az^2O$ $= C^6H^5.C(AzH^2):AzO.C^2H$	O	0,6935 1,9788		*a*	*b*	2V 83°21′	D		1,656		D	B. Hecht *in* Lossen (*Lieb. Ann.*, t. CCLII, p. 211; 1889).
Benzényldiallylphénylènediamine (hydroxyde de). $C^{19}H^{20}Az^2O$ $= C^6H^4<(Az, Az)>C.C^6H^5$ $(C^3H^5)^2OH$	M	1,4264 ? $\beta = 90°24'$	+	*c* 0° (app.)	*c* 90°	2E 57°46′ 60°21′ 63° 0′	*Li* D *Tl*					Rinne (*Inaug. Dissert.*, Göttingen, 1883 et *Gr. Zeits.*, t. IX, p. 612; 1884).
Benzényldiallylphénylènediamine (iodure de). $C^{19}H^{19}Az^2I$ $= C^6H^4<(Az, Az)>C.C^6H^5$ $(C^3H^5)^2.I$	M	0,8401 0,6451 $\beta = 92°50'$	+	*c* 38°52′	*b*	2V 86°25′,5 85°40′,5 84°47′	*Li* D *Tl*		1,6963 1,6974 1,6979		*Li* D *Tl*	*Id.*
Benzényl-*i*-diphénylamidine (chlorhydrate de). $(C^{19}H^{16}Az^2)HCl$ $= C^6H^5.C<(AzH, Az(C^6H^5)^2)>.HCl$	M	0,5294 0,5072 $\beta = 94°8'$	—	*c* 94° 8′	*c* 4° 8′	2H 71°52′ 73°15′ 74° 3′ 75°55′	*Li* D *Tl* bleu					Bodewig (*Gr. Zeits.*, t. III, p. 405; 1879).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Benzénylmonoallylphénylènediamine (sulfate de). $C^{16}H^{16}Az^2SO^4$ $= C^6H^4\langle{}^{Az}_{Az}\rangle C.C^6H^5$ $(C^3H^5)H.SO^4H$	M	0,5298 0,4986 $\beta = 107°21'$	+	c 33°51′	b	2E 58° 4′ 56°48′ 55°45′	*Li* D *Tl*					RINNE (*Inaug. Dissert.*, Göttingen, 1883 et *Gr. Zeits.*, t. IX, p. 614; 1884).
Benzénylphénylèneamidine. $C^{13}H^{10}Az^2$ $= C^6H^5.C\langle{}^{Az}_{AzH}\rangle C^6H^4$	M	1,9513 1,5637 $\beta = 105°32'$	+	c 15°½ (app.)	c 105°½	2E 44°½ 63° 78°½	*Li* D *Tl*					RINNE (*Inaug. Dissert.*, Göttingen, 1883 et *Gr. Zeits.*, t. IX, p. 612; 1884).
Benzéthylbenzhydroxylamine. $Az(C^7H^5O)(C^2H^5)(C^7H^5O.O)$	O	0,6242 2,5873	+	c	b	2E 92°27′ 94°55′ 97°24′	*Li* D *Tl*					RINNE (*Inaug. Dissert.*, Göttingen, 1883 et *Gr. Zeits.*, t. IX, p. 617; 1884).
Benzhydrol (acétate de). $C^{15}H^{14}O^2$ $= (C^6H^5)^2 : CH.O(C^2H^3O)$	O	0,710 1,192		c	b	$2H_o$ 138° 134° 128°	rouge D bleu					FRIEDEL (*Bull. Soc. Minér.*, t. IV, p. 229; 1881).
Benzhydroxamate éthylique. $C^6H^5.C(Az.OC^2H^5).OH$	T	0,6101 0,8516 $\alpha = 85°32'$ $\beta = 109°32'$ $\gamma = 100°32'$	—	presque parallèle à c	peu inclinée sur une normale à h^1 (100)	2V 75°43′	D					BERTRAM (*Inaug. Dissert.*, Göttingen, 1882 et *Gr. Zeits.*, t. IX, p. 303; 1884).

Benzilate benzylique. $C^{21}H^{18}O^{3}$ = $(C^6H^5)^2:C(OH).COO.CH^2.C^6H^5$	M	0,5849 0,4310 β = 121°52′		c 140°32′	b	2V	73°26′ 74°10′ 74°52′	Li D Tl		1,5922 1,6010 1,6081		Li D Tl	Jenssen (Gr. Zeits., t. XVII, p. 213; 1889).
Benzilate méthylique. $C^{15}H^{14}O^{3}$ = $(C^6H^5)^2:C(OH)COOCH^3$	M	1,8948 1,4174 β = 103°35′	—	c 113°43′	b	2E	79°18′ 74°52′ 71°28′	Li D Tl					Id., p. 241.
Benzile. $C^{14}H^{10}O^{2}$ = CO.C⁶H⁵ | CO.C⁶H⁵	H	1,6288	+						1,6784	1,6588		D	Des Cloizeaux (C. R., t. LXVIII, p. 308; 1869).
									1,6783	1,6589		D	Martin (N. Jahrb. Beil.-B. VII, p. 33; 1891).
Benzoate p-crésylique. $C^{14}H^{12}O^{2}$ = $C^6H^5.COO.C^6H^4.CH^3$ (1) (4)	M	0,7416 0,5696 β = 109°12′		c 75°30′	c 165°30′	2H	68° ½	D					Barner (Inaug. Dissert., Gottingen, 1882 et Gr. Zeits., t. IX, p. 299; 1884).
Benzodiphénylamide. $C^{19}H^{15}AzO = C^6H^5O.Az(C^6H^5)^2$	O	0,9505 0,3243	—	b	a	2H	32°39′ 30°31′ 23°21′	Li D Tl					Bodewig (Gr. Zeits., t. III, p. 405; 1879).
Benzoïque (anhydride). $C^{14}H^{10}O^{3} = \begin{matrix}C^6H^5.CO\\C^6H^5.CO\end{matrix}>O$	O	0,8770 0,8832	—	c	b	2H	41°28′ 39°42′	Li D					Id., t. IV, p. 64; 1880.
Benzophénone. $C^{13}H^{10}O = C^6H^5.CO.C^6H^5$	O	0,8511 0,6644	—	c	a	2H	69°50′ 70°17′ 71°40′	Li D Tl					Wickel (Inaug. Dissert., Göttingen, 1884 et Gr. Zeits., t. XI, p. 81; 1886).
Benzoyl-i-amylphénol. $C^{18}H^{20}O^{2}$ = $C^6H^5.CO.O.C^6H^4.C^5H^{11}$	O	0,7209 0,8841	+	c	b	2E	61°30′ 62°11′ 56°59′	Li D Tl					Hartmann in Anschütz et Beckerkoff (Ber. d. D. ch. Ges., t. XXVIII, p. 407; 1895).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES		ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX.			RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
				aiguë.	obtuse.			n_g.	n_m.	n_p.		
Benzoylquinine (chlorhydrate de) avec alcool. [$C^{20}H^{23}(C^6H^5.CO)Az^2O^2$]$2HCl$ + C^2H^5OH	M	0,8827 1,4002 β = 97°52′		c 124°	c 34°	2V 68° (app.) ρ < ν						Wyrouboff *in* Wunsch [*Ann. de Ch. et Phys.* (7ᵉ s.), t. VII, p. 140; 1896].
Benzyle (sulfure de). $C^{14}H^{14}S = S\langle^{CH^2.C^6H^5}_{CH^2.C^6H^5}$	O	0,8126 0,5150	—	c	a	2H 76°10′ 75°27′ 74°56′	*Li* D *Tl*					Bodewig *in* Forst (*Lieb. Ann.*, t. CLXXVIII, p. 372; 1875).
β-Benzylhydroxylamine (tartrate de). [$AzH(OH)(C^7H^7)$]$C^4H^6O^6$	O	0,3561 0,2475		b	c	2E 90° ρ < ν (app.)	D					Fock *in* Behrend et König (*Lieb. Ann.*, t. CCLXIII, p. 184; 1891).
Benzylidène-*p*-crésylcétone. $C^{16}H^{14}O$ = $C^6H^5.CH:CH.CO.C^6H^4.CH^3$ (1) (4)	O	0,6172 0,3785	+	b	a	2V 40°31′ 36° 4′ 32°12′	*Li* D *Tl*	1,8806 1,9087 1,9349	1,6341 1,6427 1,6529	1,6075 1,6206 1,6346	*Li* D *Tl*	Schwarzmann [*N. Jahrb. f. Min.*, 1897 (I), p. 6].
β-Benzylmalimide. $C^{11}H^{11}AzO^3$ = $C^4H^4O^3:Az.CH^2.C^6H^5$	O	0,5865 0,2253	—	a	c	2V 62° à 66°			1,6121 1,6181	1,5163 1,5219	D *Tl*	Bartalini [*Gazz. chim. ital.*, t. XXIII (I), p. 175; 1893].
Biantipyrine. $C^{22}H^{22}Az^4O^2$	M	3,9042 1,5101 β = 111°34′		c 37°	c 127°	2V 60°52′	D		1,5308		D	Winckler (*Gr. Zeits.*, t. XXIV, p. 342; 1895).

[illegible] pyrazolone. $C^6H^5.Az \quad Az.C^6H^5$ $Az \diagup \diagdown CO\ CO \diagup \diagdown Az$ $CH^3.C-C — C-C.CH^3$ $H \quad H$	[illegible]	[illegible] 0,1911 β = 112°26′		[illegible]	[illegible]	[illegible] (n_B = 1,4718)	[illegible]					[illegible], p. [illegible].
Biéthylène (bromobenzylate de disulfure de). $CH^2.S.CH^2$ $\mid \quad \mid + C^7H^7Br$ $CH^2.S.CH^2$	O	0,7080 ?	+	*b*	*c*	2 V 74°40′ ρ > υ	D		1,7022		D	Rinne *in* Mansfeld (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XIX, p. 2666; 1886).
Biéthylène (iodométhylate de disulfure de). $CH^2.S.CH^2$ $\mid \quad \mid + CH^3I$ $CH^2.S.CH^2$	O	0,8980 ?	+	*c*	*a*	2 H 59°45′ 60° 5′ 60°30′ (huile d'amande)	*Li* D *Tl*					*Id.*, p. 701.
α-Bipentènenitrolbenzylamine. $C^{17}H^{24}Az^2O$ = $(C^{10}H^{16})AzO.AzH.CH^2(C^6H^5)$	M	0,7723 0,3630 β = 101°31′	+	*c* 162°	*c* 72°	2 E 108°34′ 108°14′ 108° 5′	*Li* D *Tl*					Beyer (*Gr. Zeits.*, t. XVIII, p. 304; 1891).
Bipentène nitrosé. *Voir* **Nitrosobipentène.**												
Bipipéridéine. $C^{10}H^{18}Az^2$	M	0,49695 1,0489 β = 114°30′	−	*b*	*c* 0° (app.)	2 E 137°42′ 137°30′ 137°38′	*Li* D *Tl*					Hintze et Jenssen (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXII, p. 1322; 1889).
Brésiline tétraméthylique. $C^{16}H^{10}O(OCH^3)^4$	am.								1,60436 1,60706 1,62556		C D F	Schall et Dralle (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXIII, p. 1430; 1890).
***p*-Bromacétanilide.** $C^6H^4(AzHCOCH^3)Br$ (1) (4)	M	1,5619 0,7221 β = 117°13′	+	*c* 144°43′	*c* 54°43′	2 H_o 110° 0′ 110°55′ 111°48′	*Li* D *Tl*					Mügge (*Gr. Zeits.*, t. IV, p. 33; 1880).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Bromacétophénone. $C^6H^5.CO.CH^2.Br$	O	0,9764 1,2125	—	*a*	*c*	$2H_o$ 118°29′ 118°17′	*Li* D					BERTRAM (*Inaug. Dissert.*, Göttingen, 1882 et *Gr. Zeits.*, t. IX, p. 304; 1884).
Bromalide. *Voir* **Tribrométhylidène (tribromolactate de).**												
α-Bromanhydrocamphoronate méthylique. $C^{10}H^{13}BrO^5$ $= C^6H^{10}Br(CO)(CO)O(COOCH^3)$	O	0,9137 1,0434	+	*a*	*c*	2H 69° (verre)						FOCK (*Gr. Zeits.*, t. XXV, p. 339; 1895).
***p*-Bromaniline.** Br.C^6H^4.AzH^2 (1) (4)	O	0,904 0,810	+	*a* *a* *a*	*b* *b* *c*	2E 47°54′ 26°57′,5 25°47,5	*Li* D *Tl*					ARZRUNI (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 301; 1877).
Bromantipyrine. $C^{11}H^{11}BrAz^2O$ $= C^6H^5.Az$, $CH^3.Az$, CO, $CH^3.C = CBr$	R.	0,2945	−					1,5808		1,4931	D	WINCKLER (*G. Zeits.*, t. XXIV, p. 323; 1895).
Bromhydrotiglinique (acide). $C^5H^9BrO^2$ = $CH^3.CH(Br).CH(CH^3).COOH$	M	1,6864 1,7744 β = 99°19′		*c* 43°	*b*	2H 86°44′ 2E 150° (app.) ρ [illegible] v	D					SCHIMPER (*Gr. Zeits.*, t. V, p. 296; 1881).

m-Bromobenzoate phénylique. $C^{13}H^{11}BrO^2$ $= C^6H^4.Br.COOC^6H^5$ (1) (3)	O	0,9279 2,5013	+	*c*	*a*	2E 40°38' 41° 4' 42°50'	*Li* D *Tl*					M[illegible] (*Gr. Zeits.*, t. IV, p. 55; 1880).
Bromocinnamique (aldéhyde). C^9H^7ClO $= C^6H^5.CH:CBr.COH$	O	0,7760 1,5264	+	*c*	*b*	2E 17° 22° 29° 38°	rouge D *Tl* bleu					Brauns [*N. Jahrb. f. Min.*, 1891 (II), p. 12].
Bromodinitrobenzène. $Br.C^6H^3:(AzO^2)^2$ (1) (2) (4)	O	0,7919 0,7002	+	*c*	*a*	2H 54° 1' $\rho < v$ (naphtaline bromée)	D					Keith (*N. Jahrb. f. Min.*, Beil.-B. VI, p. 177; 1889).
p-Bromo-*oo*-dinitrophénol. $C^6H^2(AzO^2)^2BrOH$ (2)(6) (4) (1)	M	2,7947 1,7783 $\beta = 112°7'$		*c* $57°\frac{1}{2}$	*c* $147°\frac{1}{2}$	2E 100° (app.)						Arzruni (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 438; 1877).
Bromiodo-*o*-nitroacétanilide. $C^6H^2AzH(C^2H^3O)AzO^2BrI$ (1) (2) (4)(6)	M	1,774 1,065 $\beta = 101°59'$	—	*b*	*c* 90° (app.)	2H$_o$ 102°19' 104°24'	*Li* *Na*		[$n_u = 1,4718$ $n_u = 1,4750$]			Artini (*Giorn. di Min. di Sansoni*, t. II, p. 35; 1891).
o-Bromomésitylénate de baryum. $[(CH^3)^2:C^6H^2Br.CO^2]^2Ba$ (3) 5) (2) (1) $+ 4H^2O$	M	3,0683 0,8040 $\beta = 116°26'$	+	*c* $89°\frac{1}{2}$	*c* $179°\frac{1}{2}$	2H 67°35' 68°30' 69°40'	*Li* D *Tl*					Friedländer (*Gr. Zeits.*, t. III, p. 178; 1879).
Bromométhyltriphénylpyrrolone. $C^{23}H^{18}BrAzO$ (Br(3)(5) Mét(1))	M	1,6549 1,0430 $\beta = 91°31'$		*c* 121° (app.)	*b*	2V 70°15	D		1,5264		D	Tutton (*J. of chem. Soc.*, t. LVII, p. 728; 1890).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Bromonaphtalènesulfonate éthylique. $C^{10}H^6 : Br(SO^2OC^2H^5)$ (1) (5)	O	0,9627 1,3327		*b*	*c*	2E 29°52′	D					Bäckström (*Gr. Zeits.*, t. XXIV, p. 263; 1895).
m-**Bromonitrobenzène.** $Br.C^6H^4.AzO^2$ (1) (3)	O	0,4757 0,5549	—	*c*	*b*	2V 76°38′ 77°17′	*Li* D					Bodewig (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 586; 1877).
Bromonitrobenzoate de sodium. $C^6H^3Br(AzO^2)COONa$ (3) (6) (1)	M	1,0710 0,9964 β = 126°12′	—	*b*	*c* 125°44′	2H 74°46′ 75°24′ 76° 0′	*Li* D *Tl*					Levin (*Inaug. Dissert.*, Göttingen, 1880 et *Gr. Zeits.*, t. VII, p. 519; 1883).
Bromonitrocamphre. *Voir* **Camphre monobromé mononitré.**												
p-**Bromophénylacétonitrile.** $Br.C^6H^4.CH^2.CAz$ (1) (4)	O	1,488	—						1,643 1,646	1,639 1,642	rouge D	Martin (*N. Jahrb.*, Beil.-B. VII, p. 19; 1891).
Bromosantonite éthylique. $C^{12}H^{13}Br\langle^{OH}_{CH(CH^3).COOC^2H^5}$ (droit ou gauche)	O	0,5317 1,0649	+	*c*	*b*	2E 121°42′ 123°26′ 125°13′	rouge jaune bleu					Brugnatelli (*Gr. Zeits.*, t. XXVII, p. 86; 1896).
Bromoshikimolactone. $C^7H^9BrO^4$	H	2,4595	+					1,6262		1,5840		Eykman (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXIV, p. 1282; 1891).

[illegible]roglucine acétylée. $C^{14}H^{20}BrO^3.C^2H^3O$	[illegible]	[illegible] ? β = 93° 19′	[illegible]		c 0° (app.)	2E 50°						Hockauf [*Sitzb. Akad. Wien*, t. XCVIII (II), p. 569; 1889].

Butine (**tétrabromure de**). *Voir* **Pyrrollylène** (**tétrabromure de**).

Butylcinchonine (**bromhydrate de iso-**) $(C^{19}H^{22}Az^2O)(C^4H^9Br)+H^2O$	O	0,6076 0,8940	-		*a*	2E 67° $\rho > \upsilon$						Wyrouboff *in* Vial [*J. de Pharm. et Ch.* (5ᵉ s.), t. XXX, p. 55; 1894].
Butyrate de calcium et propionate de plomb. $\{(C^4H^7O^2)^2Ca + 5(C^3H^5O^2)^2Pb + 12H^2O$	C								1,5131 1,5176 1,5215		*Li* D *Tl*	Fitz et Sansoni (*Gr. Zeits.*, t. IV, p. 79; 1882).
Caféine (**iodhydrate de**). $(C^8H^{12}Az^4O)HI$	T	0,8839 1,2974 α = 83° 18′ β = 93° 37′ γ = 113° 14′	—	normale à (1̄11)		2E 116° 23′ 120° 39′ 123° 40′	*Li* D *Tl*					Hoeffinghoff (*Inaug. Diss.*, Halle; 1889 et *Gr. Zeits.*, t. XX, p. 305; 1892).
Camphocarbonique (**chlorure d'acide**). $C^{11}H^{14}Cl^4$	T	0,6219 0,5843 α = 88° 3′ β = 103° 32′ γ = 90° 15′		presque parall. à *b* [pl. des axes presque normal à l'axe *c*]		2H 53° 30′	*Li*					Von Zepharovich (*Gr. Zeits.*, t. VI, p. 91; 1881).
Camphorique (**acide**). $C^{10}H^{16}O$ du camphre des laurinées).	M	0,6527 0,5475 β = 110° 54′	+	*c* 64°		2H 70° 33′ $\rho < \upsilon$						Id. [*Sitzb. Akad. Wien*, t. LXXIII (I), p. 7; 1876].

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Camphorique (acide). [isomère dérivé de la thuyone] $C^{10}H^{16}O^4$	O	0,5972 1,5406	+	*c*	*a*	2 E 107° 12' 108° 15'5 110° 12'5 111° 28'	*Li* D *Tl* bleu					TUTTLE (*N. Jahrb. f. Min.*, Beil.-B. IX, p. 456; 1894).
Camphorique (anhydride). $C^{10}H^{14}O^3$	O	0,9973 1,717	—	*c*	*b*	2 E 31° 20' 30° 20'	rouge bleu					VON ZEPHAROVICH [*Sitzb. Akad. Wien*, t. LXXIII (I), p. 7; 1876].
Camphoronate mono-éthylique. $C^{11}H^{18}O^6 = C^6H^{11} \begin{cases} COOC^2H^5 \\ (COOH)^2 \end{cases}$	M	1,7838 1,0180 $\beta = 101°36'$		*c* 38° (app.)	*b*	2 E 56° $\rho < v$						FOCK (*Gr. Zeits.*, t. XXIII, p. 221; 1894).
Camphoropinacone. $C^{20}H^{34}O^2$ [du camphre droit]	O	0,9573 1,1035		*c*	*b*	2 E 126° 50' $\rho < v$	D					RAMSAY *in* BECKMANN (*Lieb. Ann.*, t. CCXCII, p. 3; 1896).
Camphre de matico. $C^{16}H^{16}O$	H	0,316	—					1,5415 1,5447 1,5488		1,5404 1,5436 1,5476	*Li* D *Tl*	HINTZE (*Pogg. Ann.*, t. CLVIII, p. 127; 1876).
Camphre (dérivé du). $C^9H^{12}O^6$	M	0,6264 0,5289 $\beta = 95°45'$	+	*c* 41° 45'	*c* 131° 45'	2 V 80° 16' $\rho < v$	D					VON ZEPHAROVICH (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 163; 1877

Camphre dibromé (α). $C^{10}H^{14}Br^2O$	O	0,7925 0,5143	—	*a*	*b*	2E 91°25' 90°38'	*Li* D		1,512		D	*Id.*, t. VII, p. 588; 1883.
Id. (β).	O	0,9527 0,5186	—	*c*	*a*	2V 77°51' ρ < ν	D					*Id.*
απ. **Camphre dichloré.** $C^{10}H^{14}Cl^2O$	O	0,6933 0,3297		*c*	?	2E 62°18'	D					Kipping et Pope (*Gr. Zeits.*, t. XXV, p. 145; 1895).
Camphre monobromé. $C^{10}H^{15}BrO$	M	0,9725 1,2096 β = 93°49'		*c* 8°49'	*b*	2H 75°58' 77°18'	*Li* D					Bodewig (*Gr. Zeits.*, t. V, p. 571; 1881). [*von Zepharovich* (*Sitzb.*, t. LXXXIII, p. 881).]
Camphre monobromé mononitré. $C^{10}H^{14}Br(AzO^2)O$	O	0,7390 0,4757	—	*c*	*b*	$2H_o$ 106°41' 106°57' (huile d'œillette)	*Li* D					von Zepharovich [*Sitzb. Akad. Wien*, t. XCI (I), p. 107; 1885).]
Id. π Br.α(AzO²)	O	0,8224 ?	+	*a*	*b*	2V 79°						Lapworth et Kipping (*J. of chem. Soc.*, t. LXIX, p. 312; 1896).
Camphylméthylénique (éther). $C^{21}H^{36}O^2 = CH^2:(C^{10}H^{17}O)^2$	O	0,9134 0,565	+	*a*	*c*	2V 37°52' ρ > ν	D	1,5459 1,5464 1,5493 1,5502 1,5561	1,5390 1,5395 1,5422 1,5449 1,5490	1,5343 1,5348 1,5375 1,5401 1,5442	*Li* C D *Tl* F	Wülfing *in* Brühl (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXIV, p. 3715; 1891).
Cantharidine. $C^{10}H^{12}O^4$	O	0,8832 0,5388		*b*	*a*	2V 89° 7' ρ < ν						Negri (*Riv. d. Min. e Crist. Ital.* t. VI, p. 33; 1889).
Champacol. $C^{15}H^{26}O$	R	0,5492	+					1,5480		1,5449	D	Tuttle (*N. Jahrb. f. Min.*, Beil.-B. IX, p. 455; 1894).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Chélidonique (acide). $C^7H^4O^6 + H^2O$ CH : C COOH = CO O + H^2O CH : C.COOH	M	3,2102 1,2288 $\beta = 123°16'$	—	*c* 48° (app.)	*c* 138°	2E 40° $\rho < \upsilon$						VON LANG [*Sitzb. Akad. Wien*, t. CII (II), p. 845; 1893].
Chloracétylbenzène. $C^6H^5.CO.CH^2Cl$	O	0,9957 0,2135		*a*	*c*	2H 74°						FRIEDLÄNDER (*Gr. Zeits.*, t. III, p. 179; 1879).
Chloral (hydrate de). $CCl^3.CH(OH)^2$	M	1,6178 1,7705 $\beta = 111°11'$	—	*c* 61°25'	*c* 151°25'	2E 35°						DES CLOIZEAUX (*Bull. Soc. Minér.*, t. VIII, p. 125; 1885).
				c 58°45'	*c* 148°45'	2V 20°48' $\rho = \upsilon$	D	1,6017	1,5995	1,5383	D	DUFET (*Bull. Soc. Minér.* t. XIV, p. 211; 1891).

Chloralide. *Voir* **Trichloréthylidène (trichlorolactate de).**

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Chlorobenzènesulfonate de potassium. $C^6H^4Cl.SO^3K$	M	0,9045 1,4379 $\beta = 97°18'$		*b*	?	2V 81°25'	rouge					BŒRIS (*Gi. di Min. di Sansoni*, t. I, p. 30; 1890).
Chlorocinnamique (aldéhyde). $C^6H^5.CH : CCl.COH$	O	0,7760 1,5264	+	*c*	*b*	2E 17° 22° 29° 38°	rouge D *Tl* bleu					BRAUNS [*N. Jahrb. f. Min.* 1891 (II), p. 12-20].

Chlorodinitrobenzène. $Cl.C^6H^3.(AzO^2)^2$ (1) (2) (4)	O	0,8086 0,7129		*c*	*a*	2 E 102°46′ 109°49′	rouge bleu				Des Cloizeaux *in* Jungfleisch [*Ann. de Ch. et Phys.* (4ᵉ s.), t. XV, p. 231; 1868].
Chlorodinitrobenzène. $Cl.C^6H^3:(AzO^2)^2$ (1) (2) (6)	O	0,8346 0,3866	+	*b*	*c*	2 E 94°15′ 99°	rouge bleu				*Id.*, p. 236.
α. **Chlorodinitrobenzène.** $Cl.C^6H^3:(AzO^2)^2$ (1) (3) (4)	M	1,8873 0,9810 β = 114°14′	—	*c* 30°15′ (app.)	*b*	2 E 44°16′ 45°31′ 46°56′	*Li* D *Tl*				Bodewig (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. IX, p. 762; 1876).
γ. **Chlorodinitrobenzène.** $Cl.C^6H^3:(AzO^2)^2$ (1) (3) (4)	O?	?		[axes bleus perp. aux axes jaunes et verts].		2 E 55°42′ 47°17′ 36°16′	*Li* D *Tl*				*Id.*, p. 765.
Chlorométhyl-*p*-crésyl-sulfone. $CH^2Cl.SO^2.C^6H^4.CH^3$ (1) (4)	O	0,607 0,7865	+	*c*	*a*	2 E 110° (app.)					Brugnatelli (*Gi. di Min. di Sansoni*, t. I, p. 202; 1890).
Chloronaphtalènesul-fonate éthylique. $C^{10}H^6Cl(SO^2OC^2H^5)$ (1) (5)	M	1,6785 ? β = 111°2′		*c* 0° (app.)	*c* 90°	2 V 42°					Bäckström (*Gr. Zeits.*, t. XXIV, p. 262; 1895).
m-**Chloronitrobenzène.** $Cl.C^6H^4.AzO^2$. (1) (3)	O	0,5608 0,4975		*c*	*b*	2 E 90°55′ 91°23′ 91°46′	*Li* D *Tl*				Bodewig (*Pogg. Ann.*, t. CLVIII, p. 244; 1876).
Chloroquinone. $C^6H^3ClO^2$ $= CO\langle{CCl:CH \atop CH:CH}\rangle CO$	O	0,4699 1,7064		*b*	*c*	2 V 50° (app.)					Grünling (*Gr. Zeits.*, t. VII, p. 581; 1883).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Chlorotérébénique (**acide**). $C^7H^9ClO^4$.	O	0,9827 0,7137		c	?	2H 43°19′ 42°48′ 42°17′	*Li* D *Tl*					LIWEH (*Gr. Zeits.*, t. XI, p. 249; 1886).
Chloroxaléthyline (**chloroplatinate de**). $2[(C^6H^9ClAz^2)HCl] + PtCl^4$.	M	1,368 1,470 $\beta = 109°$	+	c 142° (app.)	b	2E 53° (app.)	D					BODEWIG (*Gr. Zeits.*, t. V, p. 568; 1881).
(α) **Cholestène** (**dibromure de**). $C^{27}H^{46}Br^2$.	O	0,5456 0,5343	:	c	b	2E 45° $\rho < \upsilon$						PELIKAN *in* MAUTHNER et SUIDA (*Monatsh.*, t. XV, p. 85; 1894).
Choline (**chloroplatinate de**). $2[(C^5H^{13}AzO)HCl] + PtCl^4$.	M	1,1470 0,6836 $\beta = 94°31′$	—	c 105°½ (app.)	b	2E 35°20′ 34°30′ 33°30′ (gossypine)	*Li* D *Tl*					SÖFFING (*Inaug. Diss.*, Göttingen; 1883 et *Gr. Zeits.*, t. IX, p. 625; 1884).
						2E 32°10′ 31°30′ 30°30′ (luridine)	*Li* D *Tl*					*Id.*
Cinchène. $C^{19}H^{20}Az^2$.	O	0,6028 0,4972		b	a	2E 100°56′ $\rho > \upsilon$	D					FRIEDLÄNDER (*Gr. Zeits.*, t. VI, p. 592; 1882).
Cinchonidine. $C^{19}H^{22}Az^2O$.	O	0,6494 0,9406	—	a	c	2E 106° $\rho < \upsilon$						WYROUBOFF (*Ann. de Ch. et Phys.* (7ᵉ s.), t. I, p. 81; 1894).

Cinchonidine (brométhylate de). Cin $C^2H^5Br + H^2O$.	O	0,3746 0,2586	+	c	a	2V 87°50′ $\rho > v$	D	1,6701	1,6539	1,6407	D	FOCK (*Gr. Zeits.*, t. VII, p. 55; 1883).
Cinchonidine (bromhydrate de). Cin $HBr + \frac{3}{2}H^2O$.	O	0,8627 0,8662	+	c	b	2E 140°						WYROUBOFF (*loc. cit.*, p. 46).
Cinchonidine (bromhydrate de) avec alcool éthylique et eau. Cin $HBr + \frac{1}{3}H^2O + \frac{1}{4}C^2H^6O$.	O	0,8693 0,3675	+	c	b	2E 145°						*Id.*
Cinchonidine (bromhydrate de) avec alcool méthylique. Cin $HBr + CH^4O$.	O	0,8693 0,3840	+	c	b	2E 142°						*Id.*
Cinchonidine (chlorhydrate de). Cin $HCl + H^2O$.	O	0,7865 1,9603		c	a	2H 87°37′ 87°49′ 87°59′	*Li* D *Tl*					FOCK (*loc. cit.*, p. 56).
Cinchonidine (chlorhydrate de) avec alcool méthylique. Cin $HCl + CH^4O$.	O	0,8521 0,3727	+	c	b	2E 140°						WYROUBOFF (*loc. cit.*, p. 48).
Cinchonidine diiodométhylate de). Cin $(CH^3I)^2 + H^2O$.	O	0,5033 0,3140		c c c	a b b	2E 14° 3′ 33°50′ 55°26′	*Li* D *Tl*					FOCK (*loc cit.*, p. 51).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Cinchonidine (**iodhydrate de**). Cin HI + $\frac{2}{3}$ H^2O.	O	0,8744 0,3676	—	*c*	*a*	$2H_o$ 115°						WYROUBOFF (*loc. cit.*, p. 48).
Cinchonidine (**iodhydrate de**) avec alcool méthylique. Cin HI + CH^4O.	O	0,8759 0,3839	—	*c*	*a*	$2H_o$ 120°						*Id.*
Cinchonidine (**iodométhyléthylate de**). Cin [$(CH^3)(C^2H^5)I^2$] + 2 H^2O	O	0,6992 0,9662		*a*	*c*	2V 73°36' $\rho > v$	D		1,6613		D	FOCK (*loc. cit.*, p. 53).
Cinchonidine (**séléniate acide de**). Cin SeO^4H^2 + 5 H^2O	M	0,5106 0,1670 $\beta = 96°5'$	+	*c* 59°	*b*	2E 156°40'						WYROUBOFF (*loc. cit.*, p. 65).
Cinchonidine (**sulfate acide de**). Cin SO^4H^2 + 5 H^2O	M	0,5127 0,1666 $\beta = 97°19'$	+	*c* 59°	*b*	2E 115°36'						*Id.*
Cinchonine (**bromhydrate de**). ($C^{19}H^{22}Az^2O$) HBr + H^2O	O	0,2431 0,3137	+	*c*	*a*	2E 150°						*Id.*, p. 43.

Cinchonine (**bromhydrate de**) avec alcool éthylique. Cin H Br + $\frac{1}{2}C^2H^6O$	O	0,2867 0,3492	+	*c*	*a*	2 E 155°						*Id.*
Cinchonine (**bromhydrate de**) avec alcool méthylique. Cin H Br + CH^4O	O	0,9614 0,5949	+	*c*	*a*	2 E 40°40′ $\rho < v$						*Id.*, p. 63.
Cinchonine chlorée. $C^{19}H^{21}ClAz^2$	O	0,7843 0,5082		*c*	*b*	2 E 13°	D					Bodewig (*Gr. Zeits.*, t. V, p. 556; 1881).
Cinchonine (**chlorhydrate de**). Cin H Cl + $2H^2O$	M	1,3608 2,1155 $\beta = 106°2'$	—	*c* 35°	*b*	2 E 102° $\rho < v$						Wyrouboff (*loc. cit.*, p. 72).
Cinchonine (**chlorhydrate de**) avec alcool éthylique. Cin H Cl + $\frac{1}{2}C^2H^6O$	O	0,2617 0,3206	+	*c*	*a*	2 E 147°						*Id.*, p. 71.
Cinchonine (**chlorhydrate de**) avec alcool méthylique. Cin H Cl + CH^4O	O	0,9662 0,5871	+	*c*	*a*	2 E 157° $\rho < v$						*Id.*, p. 63.
Cinchonine (**iodhydrate de**) avec alcool éthylique. Cin HI + C^2H^6O	O	0,6631 0,6903	—	*c*	*a*	2 E 19° $\rho < v$						*Id.*, p. 79.

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Cinchonine (iodhydrate de) avec alcool méthylique. CinHI + CH⁴O	O	0,9387 0,6228	+	*c*	*a*	2E 126°50′						Wyrouboff (*loc. cit.*, p. 75).
Id. CinHI + $\frac{3}{2}$CH⁴O	O	0,8523 0,5890	+	*b*	*a*	2E 147°40′						*Id.*
Cinchonine (séléniate de) avec alcool éthylique. Cin²SeO⁴H² + C²H⁶O	M	2,5042 1,6545 β = 97°30′	—	*c* 131°30′	*b*	2E 77°40′						*Id.*, p. 58.
Cinchonine (sulfate de) avec alcool éthylique. Cin²SO⁴H² + C²H⁶O	M	2,4915 1,6717 β = 96°35′	—	*c* 132°30′	*b*	2E 80°						*Id.*
Cinnamique (acide). C⁹H⁸O² · C⁶H⁵.CH:CH.COOH	M	0,859 0,3156 β = 97°2′	+	*c* 58°	*b*	2H₀149°48′ 159° 6′ 167°15′	*Li* D *Tl*					Arzruni (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 452; 1877).
Citrabromopyrotartrique (acide). C⁵H⁷BrO⁴ CH³.CH(COOH). CHBr.COOH	M	0,7504 1,1175 β = 95°55′		*c* 118°	*b*	2V 76°						*Id.*, p. 410.

Citraconanile. $C^5H^4O^2 : Az.C^6H^5$	M	2,7575 1,8152 β = 128°43′		c 0°	c 90°	2E 14°56′	D					Jenssen *in* Anschütz (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXIII, p. 2980; 1890).
Citrate de sodium. $C^6H^5O^7Na^3 + 5H^2O$	O	0,6269 0,2465	—	c	a	2E 104° 105°55′	rouge violet					Des Cloizeaux [*Ann. des Mines* (5ᵉ s.), t. XIV, p. 382; 1858].
Citrique (acide). $C^6H^8O^7 + H^2O$ $CH^2.COOH$ | $C(OH).COOH + H^2O$ | $CH^2.COOH$	O	0,674 1,6621	+	b	c	2E 113°44′ ρ > υ						Von Lang (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXI, p. 123; 1858).
								1,5054 1,5089 1,5123	1,4943 1,4977 1,5012	1,4896 1,4932 1,4967	B D E	Schrauf (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XLI, p. 790; 1860).
								1,5077	1,4975 [t = 24°]	1,4930	D	F. Kohlrausch (*Wied. Ann.*, t. IV, p. 30; 1878).
Cobalticyanure de potassium. K^3CoCy^6	M	1,286 0,8093 β = 90°17′	+	c 3°30′	c 93°30′	2E 31°10′ ρ < υ [32°30′]						Topsoë (*Sitzb. Akad. Wien*, t. LXV, p. 45; 1872). [*Von Lang* (*Id.*, t. XXXI, p. 92; 1858).]
Cocaïne (chlorhydrate de). $(C^{17}H^{21}AzO^4)HCl$	O	0,3294 0,9758		c	a	2H 87°57′	D					Valentin (*Gr. Zeits.*, t. XV, p. 36; 1889).
Codéine. $C^{18}H^{21}AzO^3$	O	0,9298 0,5087	+	b	a	2V 77°44′5 75° 8′ 72°52′5	*Li* D *Tl*					Arzruni (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 302; 1877).
Codéine (hydrate de). $C^{18}H^{21}AzO^3 + H^2O$	O	0,9601 0,8277	—	c	a	2H 86°13′ 86° 8′ 85°45′	rouge jaune bleu		1,5390 1,5395 1,5435 1,5485 1,5525 1,5650	1,5335 1,5365 1,5390 1,5435 1,5457 1,5550	B C D E F G	Des Cloizeaux (*Sav. Étr.*, t. XVIII, p. 563) [*axes*]. Grailich (*Kryst.-opt. Unters.*, p. 187) [*indices*].

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Conicine (bromhydrate de). $(C^8H^{17}Az)HBr$	O	0,8876 0,4218	+	*c*	*a* *a* *a* *b*	2E 68°55′ 45°50′ 15°29′ 53°20′	*Li* D *Tl* violet					Von Zepharovich (*Gr. Zeits.*, t. VI, p. 81; 1882).
Conicine (chlorhydrate de). $(C^8H^{17}Az)HCl$	O	0,8664 0,4108	+	*b*	*c* *a* *a* *a*	2E 23°30′ 20° 0′ 39°40′ 46°30′	*Li* D *Tl* violet					*Id.*, p. 82.
Conicine (iodhydrate de). $(C^8H^{17}Az)HI$	M	1,2112 1,1532 β = 118°49′	−	*c* 6°49′	*b*	2H 65°12′ 67°27′	*Li* bleu					*Id.*, p. 83.
Conicine (tartrate ac. de). $(C^8H^{17}Az)C^4H^6O^6 + 2H^2O$	O	0,7766 0,5859	+	*c*	*b*	2E 43°10′ 43°33′ 44° 1′	*Li* D *Tl*					*Id.*, p. 85.
***p*-Crésylbenzhydroxamate éthylique (α).** $C^7H^7.C[AzO.CO.C^6H^5]OC^2H^5$	M	1,304 ? β = 111°37′	+	*c* 149°	*c* 59°	$2H_o$ 121° 7′ (huile d'olive)						Klautsch *in* Lossen (*Lieb. Ann.*, t. CCLXXXI, p. 252; 1894).
Id. (β).	M	1,0766 1,8364 β = 96° 10′	−	*b*	*c* 146°10′	2H 49°20′ 49°10′ 49° 0′	*Li* D *Tl*					

Crésyle (disulfoxyde de). *Voir* **Toluènethiosulfonate crésylique.**

p-Crésylhydrazine. $CH^3.C^6H^4.AzH.AzH^2$ (1) (4)	O	0,2266 0,2604		*a*	*b*	$2H_o$ 122°15' 121°15'	*Li* D					Arzruni (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 380; 1877).
***p*-Crésylphénylcétone.** $C^{14}H^{12}O$ $= C^6H^5.CO.C^6H^4.CH^3$ 1re forme.	R	1,2254	—					1,7067 1,7170 1,7250	1,5564 1,5629 1,5685		*Li* D *Tl*	Bodewig (*Pogg. Ann.*, t. CLVIII, p. 236; 1876).
2e forme.	M	1,0117 0,4118 $\beta = 95°7'$	—	*c* 143°15' 143° 3' 142°41' Id.	*c* 53°15' 53° 3' 52°41' *b*	2E 49°11' 35°15' 6°55' 49°32'	*Li* D *Tl* bleu					

p-**Crésyltriméthylammonium (iodure de).** *Voir* **Triméthyl-.**

***p*-Crésyluréthane.** $C^{10}H^{13}AzO^2$ $= CH^3.C^6H^4.AzH(COOC^2H^5)$ (1) (4)	M	0,9345 0,9508 $\beta = 101°12'$	—	*c* 153°	*c* 63°	2E 62°26' 59°46' 57°38'	*Li* D *Tl*					Levin (*Inaug. Diss.*, Göttingen, 1880 et *Gr. Zeits.*, t. VII, p. 519; 1883).
(β) **Cuminuramidocrotonate éthylique.** $C^{17}H^{22}Az^2O^3$ $AzH.C(CH^3):C.COOC^2H^5$ = CO / AzH . $CH.C^6H^4.C^3H^7$ (4) (1)	M	1,3514 1,4265 $\beta = 90°36'$	+	*c* 53°	*c* 143°	2V 44° (app.) $\rho > \nu$	D	1,6833	1,5873	1,5723	D	Casella (*Giorn. di Min. di Sansoni*, t. III, p. 255; 1892).

Cyanoferrures. *Voir* **Ferrocyanures.**

Cyanogène (chlorure de). $(CAz)^3Cl^3$	M	1,0176 1,5010 $\beta = 96°10'$		*c* 126° (app).	*b*	2E 28° 0' $\rho < \nu$	D					Fock (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 52; 1888).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES		ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX.			RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
				aiguë.	obtuse.			n_g.	n_m.	n_p.		
Cyanurate méthylique. $(AzC.OCH^3)^3$	O	0,577 ?		*c*	*a*	2E 14°45′ $\rho < v$	D					Fock (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 56; 1888).
i. **Cyanurate éthylique.** $(CO:Az.C^2H^5)^3$	O	0,9719 0,9325		*b*	*a*	2E 60° ρ . v	D					*Id*, p. 55.
Cyanure de mercure et dichromate de potassium. $Cr^2O^7K^2 + Hg(CAz)^2$ $+ 2H^2O$	O	0,7942 1,4947	+	*c*	*b*	2E 99°22′ 62° 6′	rouge vert		1,591		rouge	Wyrouboff (*Bull. Soc. Minér.*, t. III, p. 147; 1880).
Cyanure de potassium et zinc. $2KCAz + Zn(CAz)^2$	C								1,4065 1,4115 1,4195 1,4235		rouge jaune bleu violet	Grailich (*Kryst.-opt. Unters.*, p. 127; Wien; 1858).
Cystine (chlorhydrate de). $(C^6H^{12}Az^2S^2O^4)2HCl$	M	3,3944 1,3468 β = 98°58′	+	*c* 103°42′	*b*	2E 0° 3°16′ 8° 1′ 13°54′	*Li* D *Tl* bleu	1,6177		1,5840	D	Becke (*Gr. Zeits.*, t. XIX, p. 336; 1891).
Cytisine (azotate de). $(C^{10}H^{14}Az^2O)AzO^3H + H^2O$	M	0,8039 0,7190 β = 111°47	+	*c* 50°30′	*c* 140°30′	2V 38°22′ 38°49′ 39°26′	*Li* D *Tl*					Calderon (*Gr. Zeits.*, t. IV, p. 232; 1880).

Cytisine (chlorhydrate de). ($C^{11}H^{14}Az^2O$)HCl	M	0,731 0,714		c 55°	c 145°	2V 72° (app.) ρ > υ						[illegible] Magalhaes (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXIV, p. 257; 1891).
Déhydrodiacétyllévulique (acide). $C^9H^{10}O^4$	M	1,5898 0,8771 β = 110°19′		c 5°	b	2H 81° 79°	rouge bleu	1,687	1,58	1,5265	D	Negri (*R. C. dei Lincei* (4e s.), t. V, p. 555; 1889).
Désoxalate triéthylique. $C^{11}H^{18}O^8$ = C(OH):(COOC²H⁵)² — CH(OH).COOC²H⁵	T	0,4217 0,7570 α = 84°27′ β = 90°32′,5 γ = 90° 6′		3° à 4° avec b ligne moyenne 4° avec c	4° avec a	2E 61°40′ 61°59′ 62°36′	*Li* D *Tl*					Schumacher (*Gr. Zeits.* t. IX, p. 285; 1884).
Diacétonephosphinate de baryum. *Voir* **i-Propylacétonylphosphinate.**												
Diacétylhydrazobenzène. $C^{16}H^{16}Az^2O^2$ = C⁶H⁵.Az.(C²H³O) — C⁶H⁵.Az.(C²H³O)	O	0,6730 0,5612	—	a	c	2V 88°45′	D	1,662 (app.)	1,64648	1,61156	D	Sansoni (*Gr. Zeits.*, t. V, p. 306; 1881).
Diacétylracémate diméthylique. $C^{10}H^{14}O^8$ = (C²H³O)O.CH.COOCH³ — (C²H³O)O.CH.COOCH³	O	0,8095 0,6728	+	b	a	2E 100°16′ 103°29′ 105° 6′	*Li* D *Tl*		1,5115		D	Hintze *in* Anschütz (*Lieb. Ann.*, t. CCXLVII, p. 116; 1888).
Diallylanhydrobenzdiimidobenzène. *Voir* **Benzényldiallylphénylènediamine.**												

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Diamidobenzènesulfonique (acide) (α). $(AzH^2)^2 : C^6H^3.SO^2.OH$ 1. 3.	M	1,3137 1,3628 β = 118°31'5	+	c 31°45'	c 121°45'	2H 83°23' 83°53' 84°16'	*Li* D *Tl*					LEVIN (*Inaug. Dissert.*, Göttingen, 1880 et *Gr. Zeits.*, t. VII, p. 521; 1883).
Id. (β).	T	0,4244 0,9282 α = 82° 9' β = 105°38' γ = 94°44'	—	[trace du plan des axes sur (110) 45°½ avec c]	presque normal à (110)	2H 64°27' 63°38'	*Li* D					
Dianisbenzhydroxylamine. $Az(C^8H^7O^2)^2(O.C^7H^5O)$	M	2,2501 2,4868 β = 100°57'	—	b	c 34°22' 33°46 33°14' 31°59'	2H$_a$ 101°27' 102°46' 104°10' 107° 0'	rouge jaune vert bleu					KLEIN et TRECHMANN (*Lieb. Ann.*, t. CLXXXVI, p. 75; 1877).
Dianishydroxamate éthylique (α). C^2H^5O. $C[AzO.CO.C^7H^7O]OC^2H$	O	0,882 0,397	+	b	a	2H 63°10' n_{Na} = 1,4695						RINNE *in* LOSSEN (*Lieb. Ann.*, t. CCLXXXI, p. 256; 1894).
Diazobenzène (benzènesulfinate de). $C^6H^5.Az:Az.SO^2.C^6H^5$	O	0,6180 0,2159	+	b	c	2H$_a$ 84°27' 81°48'	*Li* D					FRIEDLÄNDER (*Gr. Zeits.*, t. III, p. 175; 1879).
Dibenzanishydroxylamine (α). $Az(C^7H^5O)^2(O.C^8H^7O^2)$	M	0,3774 0,2302 β = 111°46'	—	b	c 159°54 159°18 157°46'	2E 84°56' 86°30' 88° 8' 91° 2'	rouge jaune vert bleu					KLEIN et TRECHMANN (*Lieb. Ann.*, t. CLXXXVI, p. 75; 1877).

Dibenzhydroxamate éthylique (α). $C^6H^5.C(AzO.CO.C^6H^5)OC^2H^5$	O	0,6970 0,5911	—	*b*	*a*	2 H 72°50' 69°46' 66°32'	*Li* D *Tl*					Tenne (*Gr. Zeits.*, t. IV, p. 127; 1880).
Id. (β).	Tr	0,5562 0,7137 α = 118°25' β = 102°37' γ = 90°51'5		pp. à *g'* | pp. à *h'* plan des axes avec *c* (dans l'angle aigu) 44°35' *Li* 36° 0' D 28° 0' *Tl* — 3°40' bleu		2 E 20° 4' 18°33' 18°12' 24°30'	*Li* D *Tl* bleu					
Dibenzhydroxamate méthylique (α). $C^6H^5.C(AzO.CO.C^6H^5)OCH^3$	O	0,9713 ?	—	*c*	*b*	2 V 70°10'	D		1,6741		D	Rinne *in* Lossen (*Lieb. Ann.*, t. CCLXXXI, p. 235; 1894).
Dibenzhydroxamique (acide). $C^6H^5.C(AzO.CO.C^6H^5)OH$	O	0,6720 0,3195	+	*b*	*c*	2 E 54°35' 56°23'	rouge bleu					Klein (*Lieb. Ann.*, t. CLXXXI, p. 181; 1873).
αβ-**Dibenzoylcinnamène.** $C^{22}H^{16}O^2 = $ $C^6H^5.C:C.H$ / $C^6H^5.CO$ $CO.C^6H^5$	O	0,6898 0,6500		*a*	*c*	2 H_o 104°50' $\rho > v$ (huile de ricin)	D					Tutton (*J. of chem. Soc.*, t. LVII, p. 715; 1890).
Dibenzoylcinnamènimide. $C^{22}H^{17}AzO$	O	0,6911 0,8151		*a*	*c*	2 V 82°40' $\rho < v$	D					*Id.*, p. 719.
Dibromhydrindone. $C^9H^6Br^2O$	O	0,8884 0,8428	—	*a*	*c*	2 E 28° 9' 36°29' 44°29'	*Li* D *Tl*					Marshall et Miers *in* Kipping (*J. of chem. Soc.*, t. LXV, p. 502; 1894).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Dibromocrotonique (acide). $C^4H^4Br^2O^2$ = $CH^3.CBr:CBr.COOH$	M	1,1907 1,6692 $\beta = 99°5'$		c 120°54′	b	2E 56° 1′	D					BURWELL *in* CLUTTERBUCH (*Lieb. Ann.*, t. CCLXVIII, p. 102; 1892).
(α) **Dibromofluorène.** $C^{13}H^8Br^2$	M	1,167 1,065 $\beta = 102°8'$		c 138° 8′	b	$2H_o$ 141°32′	D					ARZRUNI (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 625; 1877).
(β) **Id.**	M	0,5625 0,6974 $\beta = 101°39'$		c 144°39′	b	$2H_o$ 121°58′	D					
mm-**Dibromonitro-benzène.** $Br^2:C^6H^3.AzO^2$ (1)(3) (5)	M	0,5795 0,2839 $\beta = 123°48'$		c 29°	b	2E 72°56′ 72°19′	*Li* D					BODEWIG (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 590; 1877).
op-**Dibromo-*o*-nitro-phénol.** $(C^6H^2)OH(AzO^2)Br^2$ (1) (2) (4)(6)	M	0,5151 0,5912 $\beta = 114°37'$		c 90° (app.)	b	2E 70° à 73° $\rho > v$	D					ARZRUNI (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 436; 1877).
oo-**Dibromo-*p*-nitro-phénol.** $(C^6H^2)OH(AzO^2)Br^2$ (1) (4) (2)(6)	T	0,6114 1,8241 $\alpha = 82°36'5$ $\beta = 90°45'$ $\gamma = 89°21'5$		3°½ avec norm. à $e^{\frac{1}{2}}$ [pl. des axes presque pp. à $e^{\frac{1}{2}}$, 6°½ avec axe a].		2H 46°40′ 50°57′ 55° 0′	*Li* D *Tl*					ARZRUNI (*Pogg. Ann.*, t. CLII, p. 287; 1874).

Dibromopyruvique (acide). $C^3H^2Br^2O^3 + H^2O$ $= CHBr^2.CO.COOH + H^2O$	M	2,5900 2,7052 β = 119°52′	—	c 0° (app.)	b	2E 32°53′ 34° 9′	*Li* D					Bodewig (*Gr. Zeits.*, t. III, p. 413; 1879).
Dibromoshikimique (acide). $C^7H^{10}Br^2O^5$	O	0,933 1,010	+	b	a	2V 76°43′	D	1,6952	1,6618	1,6420	D	Eykman (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXIV, p. 1290; 1891).
Dibromosuccinate diméthylique. $C^6H^8Br^2O^4$ $= C^2H^2Br^2(CO.OCH^3)^2$	M	0,5411 ? β = 95°33′	+	b	?	2H 104°52′ 104°29′	*Li* D					Bodewig (*Gr. Zeits.*, t. III, p. 395; 1879).
Dibromosuccinimide. $C^4H^3Br^2O^2Az$ $= C^2H^2Br^2:(CO)^2:AzH$	M	1,4521 0,9626 β = 120°59′	—	c 8°	c 98°	2E 20° 9′ 20°50′ 21°42′	*Li* D *Tl*					Bertram (*Inaug. Diss.*, Göttingen, 1882 et *Gr. Zeits.*, t. IX, p. 305; 1885).
p-**Dicétohexaméthylène.** $C^6H^8O^2$ $= CO\langle{}^{CH^2-CH^2}_{CH^2-CH^2}\rangle CO$	M	1,0571 1,0932 β = 99°49′		c 7°	b	2H 81°½ (verre)	D					Villiger (*Gr. Zeits.*, t. XXI, p. 352; 1893).
Dichloracétanilide. $C^8H^7Cl^2AzO$ $= C^6H^5.AzH.CO.CHCl^2$	M	0,854 1,079 β = 97°32′	+	b	c 61°	$2H_o$ 101°59′ ρ < v	D					Friedländer (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 622; 1877).
Dichloromalein-*p*-crésyl-pipéridide. $C^{21}H^{27}Cl^2Az^3O =$ CCl — CO ‖ Az.C⁷H⁷ CCl — C — AzC⁵H¹⁰ AzC⁵H¹⁰	M	0,9869 0,7476 β = 116°16′	+	[pl. des axes g^1(010)].		2E 44°52′ 44°40′ 42°55′	*Li* D *Tl*					Hintze *in* Anschütz et Guenther (*Lieb. Ann.*, t. CCXCV, p. 53; 1897).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Dichlorométhyl-*p*-crésyl-sulfone. CH $Cl^2.SO^2C^7H^7$	O	0,5324 0,7912	+	*a*	*c*	2H 78°24′	D					BRUGNATELLI (*Gi. di Min. di Sansoni*, t. I, p. 202; 1890).
***p*-Dichloronitrobenzène.** $Cl^2 : C^6H^3.AzH^2$ (1)(4) (2)	T	0,8763 ? α = 73° 1′ β = 112°58′ γ = 109°52′	—	presque pp. à (001) [plan des axes env. 14° avec (1$\bar{1}$0), 120° avec (100)].		2H 78°22′ 77°53′	*Li* D					BODEWIG (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 589; 1877).
(3.5) **Dichlorosalicylate éthylique.** $Cl^2 : C^6H^2$ <OH (2), COOC²H⁵ (1)> (3)(5)	O	0,9403 0,4273	—	*c*	*a*	2E 111°12′ 112°33′ 111°38′	*Li* D *Tl*	1,455 1,459 1,463		1,331 1,335 1,338	*Li* D *Tl*	HARTMANN *in* MEHRING (*Inaug. Dissert.*, Bonn, 1896).
(3.5) **Dichlorosalicylate phénylique.** $Cl^2 : C^6H^2$ <OH (2), COOC⁶H⁵ (1)> (3)(5)	O	0,7288 ?	—	*c*	*b*	2E 69°12′ 70°35′ 72°54′	*Li* D *Tl*					*Id.*
(3.5) **Dichlorosalicylique (acide).** $Cl^2 : C^6H^2$ <OH (2), COOH (1)> (3)(5)	O	0,9983 1,2312	+	*c*	*a*	2E 34°12′ 29°15′ 22°55′	*Li* D *Tl*					*Id.*

Dicrésyltrichloréthane. $C^{16}H^{15}Cl^3 = CCl^3.CH(C^7H^7)^2$	M	0,7754 1,8783 $\beta = 99°49'$	+	c 175°53'	c 85°53'	2E 85°19' 85° 5' 84°35'	*Li* D *Tl*					HINTZE (*Pogg. Ann.*, t. CLII, p. 266; 1874).
Diéthylamidophénol. $C^{10}H^{15}AzO = C^6H^4\langle^{OH}_{Az(C^2H^5)^2}$	O	0,9174 1,0175		b	a	2E 80° (app.) $\rho > \nu$						FOCK (*Gr. Zeits.*, t. XXIII, p. 220; 1894).
Diéthylammonium et aluminium (sulfate de). $(SO^4)^2Al[AzH^2(C^2H^5)^2] + 8H^2O$	T	1,097 0,948 $\alpha = 58°\ 5'$ $\beta = 105°\ 9'$ $\gamma = 109°40'$		c 90° [pp. à (100)]	c 90°	2E 140°						CH. SORET [*Arch. de Gen.* (3ᵉ Pér.), t. XX, p. 64; 1888].
Diéthylaniline (bromhydrate de). $[C^6H^5.Az(C^2H^5)^2]HBr$	M	0,7550 1,1254 $\beta = 96°56'$	—	c 70°	b	2V 77°33' $\rho < \nu$	*Tl*					HIORTDAHL (*Gr. Zeits.*, t. VI, p. 477; 1882).
Diéthylanthrone. $C^{18}H^{18}O = C^6H^4\langle^{CO-C^6H^4}_{C(C^2H^5)^2}$	O	0,8359 0,9856		a	b	2E 66° (app.).	D					FOCK (*Gr. Zeits.*, t. XV, p. 269; 1889).
Diéthylbenzanilide. $C^{17}H^{19}AzO = C^6H^3(C^2H^5)^2.CO.AzH.C^6H^5$	O	0,6845 0,6084		b	a	2H 92°21'	D					JANDER *in* ANSCHÜTZ (*Lieb. Ann.*, t. CCLXI, p. 305; 1891).
Diéthylphénylhydrazonium (bromure de). $C^{10}H^{17}BrAz^2 = C^6H^5(C^2H^5)^2BrAz.AzH^2$	O	0,822 0,8265	+	c	a	2V 84° (app.). $\rho < \nu$	D					ARZRUNI (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 386; 1877).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Diéthyl-*p*-toluidine (azotate de). $[CH^3.C^6H^4.Az(C^2H^5)^2]AzO^3H$ (1) (4)	M	1,1913 2,0372 $\beta = 120°43'$	+	*c* 172°	*b*	2H 64°50' 65°30' 66°30'	*Li* D *Tl*					SÖPPING (*Inaug. Dissert.*, Göttingen; 1883 et *Gr. Zeits.*, t. IX, p. 622; 1884).
Diéthyl-*p*-toluidine (bromhydrate de). $[CH^3.C^6H^4.Az(C^2H^5)^2]HBr$	M	0,9580 1,1606 $\beta = 109°21'$	+	*c* 179°	*b*	2V 69°42'	D		1,5715		D	*Id.*
Diéthyl-*p*-toluidine (chloroplatinate de). $[(CH^3.C^6H^4.Az(C^2H^5)^2)HCl]^2 + PtCl^4$	O	0,8878 0,7549	+	*b*	*c*	2V 63°35' 63° 0' 62°30'	*Li* D *Tl*		1,6310 1,6362 1,6406		*Li* D *Tl*	*Id.*, p. 623.
Dihydrophtalique (acide) $C^8H^8O^4 =$ CH — CH² — C.COOH ‖ ‖ CH — CH² — C.COOH	M	0,8925 0,4400 $\beta = 105°17'$		*c* 152°	*b*	$2H_o$ 100°½ (verre).	D					VILLIGER (*Gr. Zeits.*, t. XXI, p. 348; 1893).
Dihydrotriméthylquinoléine (iodhydrate de). $[C^6H^4 : C^3(CH^3)^2H^2AzCH^3]HI$	O	0,7376 0,4414	—	*b*	*c*	2E 56°16' 64°12'	rouge vert	1,6526	1,6483		rouge	NEGRI *in* CIAMICIAN et BOERIS [*R. C. dei Lincei*, t. III (2° sem.), p. 87; 1894].
Diiodonitroacétonitrile. $C^2O^2Az^2I^2 = {}^{I^2}_{AzO^2}\!>C.CAz$	O	0,6204 0,4857		*a*	*b*	2V 63°38'	blanc					BRUGNATELLI [*Atti dei Lincei*, Mem. (4° s.), t. V, p. 628; 1888].

oo-**Diiodo-*p*-nitrophénol.** $C^6H^2(AzO^2)\ I^2.\ OH$ (4) (2)(6)(1)	T	0,6155 1,6825 $\alpha=86°43'$ $\beta=90°29'$ $\gamma=92°47'$		7° (*Li*) 6°½(D) 8° (*Tl*) avec norm. à $(0\bar{2}1)$. plan des axes pr. pp. à $(0\bar{2}1)$ fait avec *a* 45°½ (*Li*) 37° (D) 23° (*Tl*)		2E 59° 5' 55° 5' 52° 0'	*Li* D *Tl*					ARZRUNI (*Pogg. Ann.*, t. CLII, p. 289; 1874).
Diméthoxydiphényl-méthane. $C^{15}H^{16}O=(C^6H^5)^2C(OCH^3)^2$	O	0,4662 2,6210		*b*	*c*	$2H_o$ 87°15' (naphtal. bromée).						MARSHALL *in* MACKENSIE (*J. of chem. Soc.*, t. LXIX, p. 988; 1896).
Diméthylcantharidine. $C^{12}H^{18}O^5$	O	0,6248 2,6123	+	*a*	*c*	$2H_o$116°						REDLICH (*Gr. Zeits.*, t. XXIX, p. 277; 1898).
Diméthyléthylphénylam-monium et zinc (iodure de). $[(CH^3)^2(C^2H^5)(C^6H^5)Az]^2ZnI^4$	M	0,7374 0,5642 $\beta=93°0'$	+	*b*	*c* 137°	2V 86°52' $\rho>v$	D					HIORTDAHL (*Gr. Zeits.*, t. VI, p. 483; 1882).
Diméthyléthylsulfine (chloroplatinate de). $(CH^3)^2C^2H^5SCl+PtCl^4$.	C									1,634	D	LAIRD (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 4; 1888).
Diméthylfumarique (anhydride). $C^6H^6O^3=\begin{matrix}CH^3.C.CO\\ \Vert \\ CH^3.C.CO\end{matrix}\!\!>O$	O	0,2057 0,3317		*a*	*c* *c* *b*	2E 36°45' 20°58' 20°57'	*Li* D *Tl*					FOCK (*Gr. Zeits.*, t. VII, p. 48; 1883.)

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Diméthylmalonamide $C^5H^{10}O^2Az^2$ $= C(CH^3)^2:(CO.AzH^2)^2$	O	0,5239 0,8956	+	*c*	*a*	2E 58°27′	D	1,6073	1,5099		D	Keith (*N. Jahrb. f. Min.*, Beil.-B. VI, p. 177; 1889).
Diméthylphénylbétaïne (bromhydrate de). $(C^{10}H^{13}AzO^2)HBr$	M	0,6665 0,3233 β = 96°45′		*c* 103°30′	*b*	2H_a 125°20′ ρ > υ (huile d'olive)	D					Stuhlmann (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 162; 1888).
Diméthylphénylbétaïne (chlorhydrate de). $(C^{10}H^{13}AzO^2)HCl$	M	1,6415 0,9584 β = 98°13′		*c* 90° (app.)	*b*	2H 79°10′ 79°19′ 79°40′ (huile d'olive)	*Li* D *Tl*					*Id.*
Diméthylpipérazine (tartrate de). $(C^6H^{14}Az^2)C^4H^6O^6 + 3H^2O$	M	0,8457 0,9755 β = 106°17′		*c* 90° (app.)	*b*	2E 80°						Fock (*Gr. Zeits.*, t. XXI, p. 242; 1893).
(3.5) **Diméthylpyrazolsulfonate de baryum.** $\left\{ \begin{array}{c} Az - AzH \\ CH^3.C \quad C.CH^3 \\ C \\ SO^3- \end{array} \right\}^2 Ba$	O	0,4924 5,4485		*c*	*b*	2E_a 172°26′						Zschimmer (*Gr. Zeits.*, t. XXIX, p. 231; 1898).
Dimonobromophényldichloréthylène. $CCl^2:C(C^6H^4Br)^2$	O	0,4211 0,5206	+	*a*	*b*	2E 37°28′ 34°22′ 29°31′	*Li* D *Tl*					Hintze (*Pogg. Ann.*, t. CLII, p. 275; 1874).

Dimonobromophényl- **trichloréthane.** CCl³.CH(C⁶H⁴Br)²	O	0,5103 0,4043	+	*b*	*a*	2E 61°36′ 62°12′ 62°36′	*Li* D *Tl*				*Id.*, p. 273.
Dimonochlorophényl- **dichloréthylène.** CCl²:C(C⁶H⁴Cl)²	O	0,4246 0,5122	+	*a*	*c*	2E 33°32′ 34°28′ 38°57′	*Li* D *Tl*				*Id.*, p. 274.
o-**Dinitrobenzène.** C⁶H⁴(AzO²)² (1)(2)	M	0,6112 0,5735 β = 112°7′	−	*c* 113°48′ 114°20′ 115°30′	*b* *b* *c* 25°30′	2E 8°30′ 5°12′ 7°11′ 16° 0′	*Li* D *Tl* bleu				Wickel (*Inaug. Dissert.*, Göttingen; 1884 et *Gr. Zeits.*, t. XI, p. 83; 1886).
s-**Dinitrobenzoate** **de potassium.** C⁶H³(AzO²)²COOK (1)(3) (5)	M	0,3994 0,4195 β = 90°57′	−	*c* 115° 2′	*c* 25° 2′	2E 52°42′ 55°25′ 57°41′	*Li* D *Tl*				Bertram (*Inaug. Dissert.*, Göttingen; 1882 et *Gr. Zeits.*, t. IX, p. 306; 1884).
s-**Dinitrobenzoïque** **(acide).** C⁶H³(AzO²)²COOH (1)(3) (5)	M	1,1191 1,1294 β = 96°23′	−	*c* 131°30′	*c* 41°30′	2E 80°16′ ρ < υ	D				Hennioes (*Inaug. Dissert.*, Göttingen; 1881 et *Gr. Zeits.*, t. VII, p. 523; 1883).
Dinitrobiphényle. (C⁶H⁴AzO²)² = AzO².C⁶H⁴.C⁶H⁴.AzO² (2) (4)	M	1,8006 1,0922 β = 92°21′	+	*b*	*c* 10°	2H 61°35′ 62°19′ 63°19′	*Li* D *Tl*				Rinne (*Inaug. Dissert.*, Göttingen; 1883 et *Gr. Zeits.*, t. IX, p. 612; 1884).
Dinitrochlorophényl- **trichloréthane.** CCl³.CH(C⁶H³ClAzO²)² (?)	M	1,3104 ? β = 110°35′	−	*c* 28°22′	*c* 118°22′	2E 58° (app.) ρ < υ					Hintze (*Pogg. Ann.*, t. CLII, p. 277; 1874).
op-**Dinitrodiméthyl-** **aniline.** C⁶H³(AzO²)²Az(CH³)² 2)(4) (1)	O	0,6077 0,3601	−	*a*	*b*	2E 23°30′ ρ < υ	D				Franchimont (*Arch. Néerl.*, t. XVI, p. 473; 1881).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Dinitronaphtalène β. $C^{10}H^6(AzO^2)^2$ (1)(1')	O	0,3599 0,7525	—	plan des axes h^1(100)		2 H 91° 5' 95°20'	*Li* D					Bodewig (*Gr. Zeits.*, t. III, p. 402; 1879).
Dinitro-*p*-phénolsulfonate de baryum. $C^6H^2(AzO^2)^2\langle{}^{SO^3}_{O}\rangle Ba + \frac{1}{2}H^2O$	M	0,7058 1,8851 β = 91°33'	—	*c* 13°	*c* 103°	2 E 71°24' 72°13' 72°58'	*Li* D *Tl*					Bertram (*Inaug. Dissert.*, Göttingen; 1882 et *Gr. Zeits.*, t. IX, p. 305; 1884).
***mm*-Dinitrotoluène.** $C^6H^3(CH^3)(AzO^2)^2$ (1) (3)(5)	M	0,4690 0,5276 β = 90°9'	—	*c* 0° (app.)	*b*	2 E 99°10' 98° 4' 96°50'	*Li* D *Tl*					Barner (*Inaug. Dissert.*, Göttingen; 1882 et *Gr. Zeits.*, t. IX, p. 300; 1884).
Dinitro-*p*-toluidine. $C^6H^2(CH^3)(AzH^2)(AzO^2)^2$ (1) (4) ?	O	0,9965 0,5184	—	*c*	*a* *b* *b* *b*	2 H 8° 1' 12°13' 20°52' 36°30'	*Li* D *Tl* bleu					Zingel (*Inaug. Dissert.*, Göttingen; 1882 et *Gr. Zeits.*, t. X, p. 417; 1885).
Dinitro-*p*-xylène (α). $C^6H^2(CH^3)^2(AzO^2)^2$ (1)(4) (2)(3)	M	0,8695 0,6382 β = 98°15'	+	*c* 165°41'	*b*	2 E 106°56' 105° 8' 103°45'	*Li* D *Tl*					Barner (*Inaug. Dissert.*, Göttingen; 1882 et *Gr. Zeits.*, t. IX, p. 298; 1884).
Id. (α. β). $C^6H^2(CH^3)^2(AzO^2)^2$ (1)(4) (2)(3) + $C^6H^2(CH^3)^2(AzO^2)^2$ (1)(4) (2)(6)	O	0,6965 1,0682	—	*c*	*b*	2 E 32°31' 38°36',5 43°12'	*Li* D *Tl*					*Id.*

Diosphénol. $C^{10}H^{16}O^2$ [*non* $C^{14}H^{22}O^3$] = **Diostéaroptène.**	M	1,3017 1,5435 β = 98° 53′	—	c 63° 1′ 63° 6′ 63° 8′	c 153° 1′ b	2E 9° 30′ 0° 8° à 9°	*Li* D *Tl*					CATHREIN (*Gr. Zeits.*, t. VI, p. 194; 1882).
Dioxybenzènesulfone. *Voir* **Oxysulfobenzide.**												
***p*-Dioxytéréphtalate diéthylique.** $C^{12}H^{14}O^6$ $= (OH)^2 C^6H^2 (COOC^2H^5)^2$ (2. 5) (1. 4.)	O	0,5345 0,4937	—	c	b	2H 88° 2′ 85° 51′ 81° 3′	*Li* D *Tl*					LEHMANN (*Gr. Zeits.*, t. X, p. 4; 1885).
Diphénylacétylamine. $(C^6H^5)^2Az(C^2H^3O)$	O	0,7836 2,1943	+	a	b	2V 49° 24′ 52° 2′ 52° 28′	*Li* D *Tl*	1,6608	1,6285	1,6206	D	BECHHOLD (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 447; 1888).
Diphénylanilidoacétate méthylique. $(C^6H^5)^2 : C(AzH.C^6H^5).$ $COOCH^3$	M	2,2139 1,7465 β = 107° 38′	—	c 32° 23′	b	$2H_o$ 124° 10′						JENSSEN (*Gr. Zeits.*, t. XVII, p. 244; 1890).
Diphényldichloréthylène. $(C^6H^5)^2C : CCl^2$	M	1,3367 1,7588 β = 119° 46′	—	c 20° (app.)	b	2E 29° 38′ 30° 50′ 31° 12′	*Li* D *Tl*					HINTZE (*Pogg. Ann.*, t. CLII, p. 269; 1874).
Diphénylènecétone. $C^{13}H^8O = (1) \begin{matrix} C^6H^4 \\ \vert \\ C^6H^4 \end{matrix} \rangle CO$ (2)	O	0,5808 0,7778	+	a	b	2H 96° (huile)	D					FRIEDLÄNDER (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 623; 1877).
Diphénylpyrazol 3. 5. $C^{15}H^{12}Az^2 = $ Az(AzH)—C.C⁶H⁵ ‖ C⁶H⁵.C — CH	M	0,9872 1,1606 β = 123° 45′		c 136°	b	2V 43° 30′	D		1,4809		D	WINCKLER (*Gr. Zeits.*, t. XXIV, p. 337; 1895).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
(α) **Diphénylsuccinique (anhydride).** $C^{16}H^{12}O^3 = \begin{matrix} C^6H^5-CH.CO \\ \vert \\ C^6H^5-CH.CO \end{matrix} > O$	O	0,5079 0,5460	+	*a*	*c*	2H 85°18′ 86° 9′ 86°42′	*Li* D *Tl*		[n_a = 1,4647 1,4678 1,4708]			JENSSEN *in* ANSCHÜTZ et BENDIX (*Lieb. Ann.*, t. CCLIX, p. 82; 1890).

Diphénylsulfourée. *Voir* **Sulfocarbanilide.**

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Diphényltribrométhane. $(C^6H^5)^2CH.CBr^3$	M	1,2142 0,6048 β = 100°31′	+	*c* 77°44′ 78°47′ 80° 9′	*c* 167°42′ 168°47′ 170° 9′	2E 111°17′ 110° 0′ 109°23′	*Li* D *Tl*					HINTZE (*Pogg. Ann.*, t. CLII, p. 267; 1874).
Dipropylallylamine (chloroplatinate de). $[(C^3H^5(C^3H^7)^2Az)HCl]^2 + PtCl^4$	O	0,9831 1,1217		*a*	*b*	2E 51°58′ 61°26′	*Li* D					BAERWALD (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XVI, p. 528; 1883).
Dipropylcarbinamine (chloroplatinate de). $[(CH(C^3H^7)^2.AzH^2)HCl]^2 + PtCl^4$	M	1,824 1,993 β = 105°54′	—	*c* 16° (app.)	*b*	2E 73°30′ 72°40′ 71°40′	rouge jaune vert					BENNO HECHT (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 324; 1888).
Dulcite. $C^6H^{14}O^6$	M	0,7369 0,7737 β = 113°45′	—	*b*	*c* 102°52′ 102°58′ 103°10′	2E 151°10′ 150° 0′	rouge jaune bleu					DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 640; 1867).

Dulcite (iso). *Voir* **Rhamnose.**

Durène. $C^6H^2(CH^3)^4$.(1)(2)(4)(5)	M	2,4609 1,9975 β = 115°27′		*c* 0°54′	*c* 90°54′	2V 87°12′ ρ > ν	D		1,6148		D	JENNINGS (*Inaug. Dissert.*, Göttingen; 1881 et *Gr. Zeits.*, t. VII, p. 524; 1883).
Érythrite. $C^4H^{10}O^4$	Q	0,3762	—						1,5419 1,5444 1,5495 [*t* = 20°]	1,5184 1,5210 1,5266	rouge jaune bleu	DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 522; 1867).
Éthoxysuccinate acide d'ammonium. $C^6H^9O^5(AzH^4)+H^2O$	O	0,7877 1,3764	—	*b*	*a*	2E 20°						MARSHALL *in* PURDIE et WILLIAMSON (*J. of chem. Soc.*, t. LXVII, p. 967; 1895).
Éthylacétanilide. $C^6H^5.Az(C^2H^5)C^2H^3O$	O	0,8401 1,0064	+	*c*	*a*	2E 104°10′ 103°27′ 103° 8′	*Li* D *Tl*					WICKEL (*Inaug. Dissert.*, Göttingen, 1884 et *Gr. Zeits.*, t. XI, p. 81; 1886).
Éthylammonium (oxalate ac. d'). $C^4H^9O^4Az = \begin{matrix} COO.AzH^3(C^2H^5) \\ \vert \\ COOH \end{matrix}$	M	3,267 2,446 β = 101°32′	—	[plan des axes *g′* (010)]		2E 89°20′						VON LANG [*Sitzb. Akad. Wien*, t. CII (II), p. 845; 1893].
Éthylammonium et cuivre (chlorure de). $[(C^2H^5AzH^2)HCl]^2CuCl^2$	O	0,9980 0,9532	—	*c*	*a*	2E 139°10′ 120° 8′	rouge vert					TOPSOË [*Sitzb. Akad. Wien*, t. LXXIII (II), janv. 1876].
Éthylaniline (iodhydrate de). $[C^6H^5.AzH(C^2H^5)]HI$	O	0,8253 0,7776	—	*a*	*b*	2E 65° (app.)						VON LANG [*Sitzb. Ak. Wien*, t. LV (II), p. 413; 1867].

Érythrène (tétrabromure d'). *Voir* **Pyrrolylène (tétrabromure de).**

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
(4) **Éthylantipyrine.** $C^{13}H^{16}Az^2O$ = $CH^3.Az\langle{}^{Az.C^6H^5}_{CO}\rangle$; $CH^3.C = C.C^2H^5$	M	0,8093 0,4410 $\beta = 121°52'$		c 40°	c 130°	2 V 30°10'	D		1,548		D	WINCKLER (*Gr. Zeits.*, t. XXIV, p. 327; 1895).
Éthylbenzhydroxamique (acide) (α). $C^6H^5.C.OC^2H^5$ $HO.Az$	M	1,4902 1,5302 $\beta = 94°44'$	—	c 137°	c 47°	2 H 117°20' 117° 0' 116°30' 116° 0'	*Li* D *Tl* bleu					TENNE (*Gr. Zeits.*, t. IV, p. 330; 1880).
Id. (β). $C^6H^5.C.OC^2H^5$ $Az.OH$	M	1,2367 1,3965 $\beta = 94°21'$	—	c 133°½	c 43°½	2 H 72°40' 72°21' 71°48' 70°45'	*Li* D *Tl* bleu					
Éthyl-*p*-crésylsulfone. $CH^3.C^6H^4.SO^2.C^2H^5$ (1) (4)	O	0,7209 0,5256		b	c	2 V 84° 0'						FOCK (*Gr. Zeits.*, t. VII, p. 47; 1883).
Éthylènediamine (chlorhydrate de). $[C^2H^4(AzH^2)^2]HCl$	M	1,4439 0,6439 $\beta = 91°35'$		c 2° (app.)	c 92°	2 H 89°30' (huile)	D					FOCK (*Gr. Zeits.*, t. XX, p. 332; 1892).
Éthylènetétréthyldiamine et éthylène (bromure de). $C^2H^4\langle{}^{Az(C^2H^5)^2Br}_{Az(C^2H^5)^2Br}\rangle C^2H^4$	O	0,5293 0,6403		c	a	2 H 65° (verre)						*Id.*, t. XXI, p. 233; 1893.

Éthylidènimide (argentonitrate d'). 8[(C^2H^4:AzH)^{2}AzO^{3}Ag]+5H^2O	M	0,603 2,609 β = 90°16'	—	*c* 5°45' 8°15'	*b*	2E 68°23' 67°30'	rouge bleu					E. DANA (*Amer. J. of Sc.* (3e s.), t. XIV, p. 198; 1877).
Éthylmalonamide. $C^5H^{10}Az^2O^2$ = AzH^2.CO.CH(C^2H^5).CO.AzH^2	M	1,1563 0,6900 β = 96°35'	+	*b*	*c* 18°¼	2H 63°41' (naphtaline bromée)	D					KEITH (*N. Jahrb. f. Min.*, Beil.-B. VI, p. 177; 1889).
Éthylpyridine (chloroplatinate de chlorure d'). [$C^5H^3AzC^2H^5$.Cl]^2 + $PtCl^4$	O	0,9896 1,3977	—	*c*	*b*	2E 44° ρ > υ						STENGEL (*Sitzb. Akad. Wien*, t. CIII (I), p. 135; 1894).
Éthylsulfate de baryum. [$SO^2(OC^2H^5)O]^2Ba + 2H^2O$	M	1,1897 1,2153 β = 95°21'	+	*c* 69 54'	*b*	2E 87°21' 88°41' [*t* = 14°]	rouge bleu					DES CLOIZEAUX (*Sav. Étr.*, t. XVIII, p. 687; 1867).
Éthyltriphénylpyrrolone. $C^{23}H^{21}AzO$ = ($C^6H^5)^2$C — CH, CO — C(C^6H^5), Az(C^2H^5)	M	1,6898 1,9579 β = 93°6'	—	*c* 63°	*b* *b* *c* 153°	2E 32°30' 17°20' 21°50'	*Li* D *Tl*					TUTTON (*J. of chem. Soc.*, t. LVII, p. 735; 1890).
Ferricyanure de potassium. K^3FeCy^6	M	1,2876 0,8011 β = 90°6'	+	*c* 3°53'	*c* 93°53'	2E 71°20' 75°52'	rouge D	1,5763 1,5831	1,5615 1,5689	1,5591 1,5660	B D	DES CLOIZEAUX (*Sav. Étr.*, t. XVIII, p. 672; 1867) [*axes*]. SCHRAUF (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XLII, p. 138; 1860) [*indices*].
Ferrocyanure d'ammonium et chlorure d'ammonium. ($AzH^4)^4FeCy^6 + 2AzH^4Cl + 3H^2O$	H	1,032	—					1,6167 (?) 1,6198 1,6241 1,6350 (?)		1,5881 1,5922 1,5964 1,6067	rouge jaune vert bleu	GRAILICH (*Kryst. Unters.*, p. 133, Wien; 1858).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Ferrocyanure de baryum. $Ba^2FeCy^6+6H^2O$	M	0,9947 0,9534 β = 107°16′	+	*c* 113°21′	*c* 23°21′	2H 66°30′	blanc					WYROUBOFF [*Ann. de Ch. et Phys.* (4ᵉ s.), t. XVI, p. 293; 1869].
Ferrocyanure de lithium et potassium. $K^2Li^2FeCy^6+3H^2O$	M	0,9618 0,7472 β = 96°8′	+	*c* 135°28′ 135°50′ 136°10′	*c* 45°28′ 45°50′ 46°10′	2V 66°31′ 65°56′5 65°22′	*Li* D *Tl*	1,6316	1,5947 1,6007 1,6066	1,5883	*Li* D *Tl*	DUFET (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIII, p. 211; 1890). [*Wyrouboff* (*Ann. de Ch. et de Phys.* (4ᵉ s.), t. XXI, p. 275).]
Ferrocyanure de potassium. $K^4FeCy^6+3H^2O$	M	0,3936 0,3943 β = 90°2′	−	*c* 31°50′	*b*	2V 78°10′	D		1,5772		D	DUFET (*C. R.*, t. CXX, p. 379; 1895). [*F. Kohlrausch* (*W. Ann.*, t. IV; 1878).]
Ferrocyanure de potassium et strontium. $K^2SrFeCy^6+6H^2O$	M	1,4504 1,3019 β = 141°38′		*c* 96°52′	*c* 6°52′	2H 38°30′ 38°25′ 37°45′	rouge jaune vert					WYROUBOFF [*Ann. de Ch. et Phys.* (4ᵉ s.), t. XXI, p. 276; 1870].
Ferrocyanure de sodium. $Na^4FeCy^6+12H^2O$	M	0,8515 0,7867 β = 97°34′	+	*c* 73°58′	*c* 163°58′	2V 80°52′			1,528 1,532 1,536 1,541 1,546		rouge jaune vert bleu violet	MURMANN et ROTTER (*Sitzb. Ak. Wien.*, t. XXXIV, p. 180; 1859).
				c 74°44′ 74°50′ 75°11′	*c* 164°44′ 164°50′ 165°11′	2V 81°32′ 81°25′ 80°55′	rouge jaune bleu		1,526 1,529 1,544		rouge jaune bleu	DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 673; 1867).
				c 74° 8′	*c* 164° 8′		D	1,54364	1,52954	1,51932	D	LAVENIR (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIV, p. 114; 1891).

Formaldéhydesulfite de potassium. $(CH^2O)SO^3KH$	M	2,840 1,037 $\beta = 98°12'$		c 90° (app.)	c 0°	2 E 98°	D				D	BUCHRUCKER *in* KRAUT (*Lieb. Ann.*, t. CCLVIII, p. 107; 1890).
Formaldéhydesulfite de sodium. $(CH^2O)SO^3NaH$	M	1,775 0,625 $\beta = 111°59'$		*b*	c 90° (app.)	$2H_o$ 144°37' (huile)	D					*Id.*
Formiate de baryum. $(HCO^2)^2Ba$	O	0,765 0,8638	+	*a*	*c*	2 E 167°54' 170° 0'	rouge violet					GRAILICH et VON LANG (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXVII, p. 58; 1857).
								1,6310 1,6361 1,6412	1,5918 1,5970 1,6024	1,5679 1,5728 1,5777	B D E	SCHRAUF (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XLII, p. 128; 1860).
						2 V 76°36' 76°42' 76°56'	rouge jaune bleu		1,592 1,596 1,607		rouge jaune bleu	DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 569; 1867).
Formiate de baryum et cuivre. $[(HCO^2)^2Ba]^2 + (HCO^2)^2Cu$	O	0,6480 0,4136	+	*a*	*c*	2 E 79° (app.) $\rho < v$						VOSS (*Lieb. Ann.*, t. CCLXVI, p. 42; 1891).
Formiate de calcium. $(HCO^2)^2Ca$	O	0,760 0,9342	+	*a*	*c*	2 E 38°40' 43° 5'	rouge violet					DES CLOIZEAUX [*Ann. des Mines* (5e s.), t. XIV, p. 370; 1858].
						39°10' 40°20' 42°50' 44°30'	rouge jaune vert bleu	1,5731 1,5775 1,5819	1,5100 1,5135 1,5167	1,5067 1,5100 1,5132	B D E	VON LANG (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXXI, p. 105; 1858) [*axes*]. SCHRAUF (*Id.*, t. XLII, p. 131; 1860) [*indices*].

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Formiate de cuivre.	M	1,0036	—	c 27° 5′	c117° 5′	2 E 55° 8′	rouge					DES CLOIZEAUX [*Ann. des Mines* (5ᵉ s.), t. XIV, p. 411; 1858].
$(HCO^2)^2Cu + 4H^2O$		0,7739				54°37′	violet					
		β = 101°5′										
				c 33°44′5	c123°44′5	2 V 35° 5′	C					DUFET (*Bull. Soc. Minér.* t. X, p. 214; 1887).
				33°35′	123°35′	34°54′	D	1,5571	1,5423	1,4133	D	
				33°23′	123°23′	34°40′	*Tl*		1,5483		*Tl*	
				33° 9′	123° 9′	34°20′	F		1,5558		F	
Formiate de cuivre et de strontium.	T	0,7436	+	161°11′ avec norm. à (100)	77° 0′	2 V 71°46′	rouge	1,5777	1,5184	1,4985	rouge	BRIO [*Sitzb. Ak. Wien*, t. LV (II), p. 877; 1867].
$[(HCO^2)^2Sr]^2 + (HCO^2)^2Cu + 8H^2O$		1,1013			id.	72° 4′	D	1,5801	1,5199	1,4995	D	
		α = 104°41′						1,5849		1,5011	vert	
		β = 95°46′		72° 1′ avec norm. à (010)	62°30′							
		γ = 88°45′			id.							
				75°30′ avec norm. à (001)	22°53′							
					id.							
Formiate de strontium.	O	0,6076	—	c	a	2 E 92°48′						GRAILICH et VON LANG (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXVII, p. 57; 1857).
$(HCO^2)^2Sr + 2H^2O$		0,5949				$\rho < v$						
						2 E 112° 9′	rouge					DES CLOIZEAUX [*Ann. des Mines* (5ᵉ s.), t. IV, p. 382; 1858].
						113°12′	violet					
						2 E 112°30′	rouge	1,5342	1,5174	1,4806	B	SCHRAUF (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XLII, p. 133; 1860).
						115°45′	bleu	1,5382	1,5210	1,4838	D	
								1,5420	1,5244	1,4869	E	

Formylmenthylamine. *Voir* **Menthylformamide.**

Fuchsine. *Voir* Table XVI.

Gaïacol. $C^6H^4(OH)(OCH^3)$ (1) (2)	R	0,9933						1,666	1,569		D	BECKENKAMP (*Gr. Zeits.*, t. XXIII, p. 574; 1894).
Galactite. $C^9H^{16}O^7$	O	0,5068 0,7332	—	*a*	*c*	2V 69°30' 69°46' 70°20'	*Li* D *Tl*					HECHT *in* RITTHAUSEN (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXIX, p. 897; 1896).
Galactose pentacétylée. $C^{16}H^{22}O^{11} = C^6H^7(C^2H^3O)^5O^6$	O	0,9276 1,3951		*c*	*b*	2H 59°50' $\rho < \nu$ [verre]						MUTHMANN (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXII, p. 2209; 1889).
Glucosamine (chlorhydrate de). $(C^6H^{13}AzO^5)HCl$	M	0,8708 0,9243 $\beta = 129°24'$	—	*c* 40°	*c* 130°	2H 73°48' $\rho > \nu$	D					BÜCKING (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 304; 1877).
Glutamate de sodium. $C^5H^8AzO^4Na$	M	1,013 0,864 $\beta = 97°59'$	—	*c* 164°	*c* 74°	2V 63° 3',5	D		1,5107		D	ARTINI (*Giorn. di Min. di Sansoni*, t. II, p. 35; 1891).
Glutamique (acide). $C^5H^9AzO^4$ $= CH^2.CH^2.COOH$ $CH(AzH^2).COOH$	O	0,6868 0,8548		*a*	*c*	2E 65°39' 66°35' 66°57'	*Li* D *Tl*					ŒBBEKE (*Gr. Zeits.*, t. X, p. 265; 1885).
						2V 40°27'	D	1,6187	1,6015		D	ARTINI (*Giorn. di Min. di Sansoni*, t. II, p. 35; 1891).
Glutamique (chlorhydrate d'acide). $(C^5H^9AzO^4)HCl$	O	0,8873 0,3865	+	*b*	*c*	2H 76° 6' 75° 2'	rouge vert					BECKE (*Tsch. Mittheil.*, t. II, p. 181; 1879).
						2V 70°44'	D		1,5582	1,5461	D	ARTINI (*loc. cit.*).
Glutimide. $C^5H^8Az^2O^2 + H^2O$ (active)	O	0,661 1,016		*b*	*c*	2E 80°30' $\rho < \nu$	blanc					ARTINI (*Giorn. di Min. di Sansoni*, t. I, p. 212; 1890).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Glycérate de calcium.	M	1,4469	+	c 23°	b	2 V 34°56′	*Li*		1,4496		*Li*	TUTTON (*J. of chem. Soc.*, t. LIX, p. 236; 1891).
$(C^3H^5O^4)^2Ca + 2H^2O$		0,6694				35°28′	D		1,4521		D	
(actif)		β = 110°54′				36°16′	*Tl*		1,4545		*Tl*	
Glycocolle (chlorhydrate de).	O	0,2783	—	b	c	2 E 62°40′	rouge					VON LANG (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXXI, p. 114; 1858).
$[CH^2(AzH^2).COOH]HCl$		0,9004				63°50′	jaune					
$+\frac{1}{2}H^2O$						65°10′	vert					
						66°50′	bleu					
Glycol dibenzoïque.	O	0,7407	—	a	b	2 H 35°34′	*Li*					BODEWIG (*Gr. Zeits.*, t. III, p. 412; 1879).
$C^{16}H^{14}O^4 = CH^2.(C^7H^5O^2)$ — $CH^2.(C^7H^5O^2)$		0,3479				36° 7′	D					
Gossypine (chloroplatinate de). *Voir* **Choline (Id.).**												
Guanidine (carbonate de).	Q	0,9910	—					1,4922		1,4818	*Li*	BODEWIG (*Pogg. Ann.*, t. CLVII, p. 123; 1876).
$(CH^5Az^3)^2CO^3H^2$								1,4963		1,4864	D	
$= [AzH:C(AzH^2)^2]^2CO^3H^2$								1,5003		1,4899	*Tl*	
								1,4990		1,4962	D	MARTIN (*N. Jahrb. f. Min.*, Beil.-B., VII, p. 29; 1891).
Guanidine (lactate de).	O	0,7743	+	b	c	2 V 79°18′	*Li*					BODEWIG (*Pogg. Ann.*, t. CLVII, p. 125; 1876).
$(CH^5Az^3)C^3H^6O^3$		0,9301				79°12′	D					
						79° 4′	*Tl*					
						2 V 79° 2′	D		1,5467			VON LANG (*Sitzb. Akad. Wien*, t. CII [II], p. 845; 1893).

Hexachloro-α-cétohydro naphtalène. $C^{10}H^{4}OCl^{6}$ $= C^{6}H^{4}\langle^{CO - CCl^{2}}_{CCl^{2} - CCl^{2}}$	M	1,6663 1,5948 β = 120°12′	−	*b*	*c* 130°47′ 132°23′ 129°22′	2V 75°42′ 74°44′ 73°8′	*Li* D *Tl*		1,6062 1,6083		*Li* D	Jensen (*Gr. Zeits.*, t. XVII, p. 230; 1890).
Hexachloro-β-cétohydronaphtalène. $C^{10}H^{4}OCl^{6}$ $= C^{6}H^{4}\langle^{CCl^{2} - CO}_{CCl^{2} - CCl^{2}}$	O	0,4927 0,6827	− + +	*c* *b* *b*	*b* *c* *c*	2V 89°16′ 88°54′ 87°44′	*Li* D *Tl*	1,6468 1,6490 1,6504	1,6393 1,6430 1,6465	1,6320 1,6375 1,6429	*Li* D *Tl*	*Id.*, p. 237.
Id. et **Tétrachloro-β-cétohydronaphtalène.** *Voir* **Tétrachloro....**												
Hexachlorocétopentène. $C^{5}Cl^{6}O = \langle^{CCl.CCl^{2}}_{CCl.CCl^{2}}\rangle CO$	M	0,6034 0,7379 β = 115°17′	−	*c* 25°17′	*c* 115°17′	2H 111°31′	D					Jander (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXIII, p. 2219; 1890).
Hexachlorophénol. $C^{6}Cl^{6}O$ $= CCl^{2}\langle^{CCl : CCl}_{CCl : CCl}\rangle CO$	Q	0,2795	−						1,678	1,668	D	Offret (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIX, p. 398; 1896).
Hippurique (acide). $C^{9}H^{9}AzO^{3} =$ $AzH(C^{7}H^{5}O).CH^{2}.COOH$	O	0,8391 0,8616	−	*b*	*a*	$2H_{o}$ 121°58′ 122°24′ ρ < υ	*Li* D					Bodewig (*Gr. Zeits.*, t. IV, p. 64; 1880).
α-Homobétaïne (chloroplatinate de). $[Cl.Az(CH^{3})^{3}.$ $CH(CH^{3}).COOH]^{2}PtCl^{4}$	M	0,8456 0,7462 β = 105°41′	+ + −	*c* 99° 99° 9°	9° 9° 99°	2V 80°39′ 88°12′ 86°8′	*Li* D *Tl*		1,6464 1,6555		*Li* D	Hoefinghoff (*Inaug. Diss.*, Halle, 1889 et *Gr. Zeits.*, t. XX, p. 305; 1892).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	B.SSECTRICES aiguë.	B.SSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Hydrobenzoïne (anhydride d'). *Voir* **Stilbène** (oxyde de).												
Hydrocarbostyrile. C^9H^9AzO	O	0,5980 0,6043	—	*c*	*b*	2V 59°40′	D	1,8102 1,8257	1,7095	1,4792 1,4821	D *Tl*	BÄCKSTRÖM (*Bih. t. Sv. Vet. Ak. Handl.*, t. XIV, n° 4; 1888).
Hydrochélidonate de zinc. $C^7H^8O^5Zn + 2H^2O$	M	2,0583 1,737 β = 99°53′	—	*c* 11°20′	*c* 101°20′	2H 77°15′,5 (huile d'œillette)	D					VON ZEPHAROVICH (*Gr. Zeits.*, t. XI, p. 375; 1886).
Hydrocumostyrile. $C^{12}H^{15}AzO$	O	0,8798 1,6445		*a*	*c*	2V 63°16′ 64°51′	*Li* D		1,6204		D	BÄCKSTRÖM (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XIX, p. 2778; 1886).
Hydromuconique (anhydride). *Voir* **Diméthylfumarique** (anhydride).												
Hydroquinonemonosulfonate de potassium. $C^6H^4OH.OSO^3K$	O	0,764 2,0965	+	*c*	*a*	2H 83°16′ 83°39′ 84° 3′	*Li* D *Tl*					BODEWIG (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 585; 1877).
Hydrosantonate de sodium. $C^{15}H^{21}NaO^4 + 3H^2O$	O	0,4496 0,2791	+	*c*	*a*	2E 37°24′ 35°12′ 31°56′	rouge vert bleu					STRÜVER (*Gr. Zeits.*, t. II, p. 614; 1878).
Hydrosantonide. $C^{15}H^{20}O^3$	O	0,8408 0,6114	+	*c*	*a*	2V 55°50′ 54°52′	rouge bleu		1,5585 1,5616		rouge bleu	*Id.*, p. 612.

Hydrosantonique (acide). $C^{15}H^{22}O^{4}$	O	0,6432 0,3775	+	c	a	2H 64°49' 63°28' 62°43'	rouge vert bleu					*Id.*, p. 613.
Hydroxycamphoronique (acide). $C^{9}H^{14}O^{6}$	T	0,6619 0,6975 α = 85° 9' β = 107°52' γ = 90°57'		24° avec norm. à $e^{1}(0\bar{1}1)$ [pl. des axes pr. parall. à l'axe *a*].		2H 75°						Von Zepharovich [*Sitzb. Ak. Wien*, t. LXXIII (1), p. 7; 1876].
Hyoscine (bromhydrate de). $(C^{17}H^{23}AzO^{3})HBr + 3\frac{1}{2}H^{2}O$	O	0,6005 0,4112		c	a	2E 100°23' 101°12' 102°14'	*Li* D *Tl*					Fock (*Gr. Zeits.*, t. VII, p. 49; 1883).
Hyposantonine. $C^{15}H^{18}O^{2}$	O	0,7180 1,3597		b		2E 46° (?)						Bucca (*Riv. di Min. e Crist. ital.* t. XI, p. 8; 1892).
Hyposantonine (iso-). $C^{15}H^{18}O^{2}$	O	0,9127 1,8149		b	a	2H 65° ρ > υ (app.)						*Id.*
4-Iodantipyrine. $C^{11}H^{11}IAz^{2}O$ = CH³Az(Az.C⁶H⁵)CO / CH³C = CI	R	0,2943	—						1,6464	1,4777	D	Schimpff (*Gr. Zeits.*, t. XXIX, p. 232; 1898).
Iodonitroaniline. $C^{6}H^{3}(AzH^{2})AzO^{2}.I$ (1) (3) (4)	M	3,696 2,934 β = 114°6'	+	c 90° (app.)	b	2H 89°20' ρ < υ	D					Artini (*Giorn. di Min. di Sansoni*, t. II, p. 35; 1891).

Isodulcite. *Voir* **Rhamnose.**

Isohyposantonine. *Voir* **Hyposantonine (iso-).**

Isostilbène (oxyde de). *Voir* **Stilbène (oxyde d'iso-).**

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aigué.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Isurétine. $CH^5Az^2O = AzH^2.CH:Az.OH$	O	0,6556 1,1204	+	*b*	*a*	2E 92°10' 94°30'	rouge bleu					KLEIN (*Lieb. Ann.*, t. CLXVI, p. 201; 1873).
Itaconate diéthylique (polymère). $[(C^2H^5)^2C^5H^4O^4]^x$ [*Voir* Table XV pour la variation par la tempér.].	am.								1,48435 1,48685 1,48937 1,49534 1,50044 [$t = 20°$]		K_α C D F H_γ	KNOPS (*Lieb. Ann.*, t. CCXLVIII, p. 214; 1888).
Itaconate diméthylique (polymère). $[(CH^3)^2C^5H^4O^4]^x$ [*Voir* Table XV pour la variation par la tempér.].	am.								1,48778 1,49018 1,49271 1,49898 1,50409 [$t = 20°$]		K_α C D F H_γ	*Id.*
Itaconique (acide). $C^5H^6O^4 = CH^3C.COOH$ | $HC.COOH$	O	0,590 1,2807	+	*a*	*c*	2E 97°40' 102° 2'	rouge vert					VON LANG (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXXI, p. 110; 1858).

Lactate de guanidine. *Voir* **Guanidine (lactate de).**

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aigué.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Lactose. $C^{12}H^{22}O^{11} + H^2O$	M	0,3677 0,2143 $\beta = 109°47'$	−	*c* 10° à 11°	*b*	2E 33°55' $\rho < v$	D					TRAUBE (*N. Jahrb. f. Min.* Beil.-B. VII, p. 430; 1891). [*Grailich* et *von Lang* (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXVII, p. 66; 1857).]

Lévoglucosane. $C^6H^{10}O^5$	O	0,5674 1,0164		c	a	2E 71°45′ $\rho < \nu$	D					WYROUBOFF *in* TANRET (*Bull. Soc. chim.*, t. XI, p. 952; 1894).
α-Limonène (chlorure nitrosé de). $C^{10}H^{16}(AzO)Cl$	M	0,7843 1,0395 β = 101°12′	+	c 172°41′ 175°10′ 175°24′	c 82°41′ 85°10′ 85°24′	2E 94°54′ 100°15′ 104°57′ (droit) 2E 95°43′ 99°34′ 104°51′ (gauche)	*Li* D *Tl* *Li* D *Tl*					BEYER (*Gr. Zeits.*, t. XVIII, p. 296; 1891).
Limonène-α-nitrolpipéridide. $C^{10}H^{16}(AzO)AzC^5H^{10}$	O	0,8297 0,7747	+	a	c	2E 104°41′ (droit) 2E 104°51′ (gauche) $\rho = \nu$ (app.)	D D					*Id.*, p. 300.
Lupanine (rhodanide de) $(C^{15}H^{24}Az^2O)HCAz + H^2O$	M	0,4844 0,5694 β = 56°36′	+	b	c 90° (app.)	2E 132°	D		1,641		D	BUSZ [*N. Jahrb. f. Min.*, 1897 (I), p. 40].
Lupinine (chlorhydrate de). $(C^{21}H^{20}Az^2O^2)2HCl$	O	0,8720 0,5263	+	a	b	2V 60°17′ 59°18′ 57°42′	*Li* D *Tl*		1,5658 1,5700 1,5756		*Li* D *Tl*	SCHEIBE (*Zeits. f. Naturwiss. Halle*, t. LV, p. 166; 1882).
Luridine (chloroplatinate de). *Voir* **Choline (chloroplatinate de).**												
Lysidine (tartrate acide de). $(C^4H^8Az^2)(C^4H^6O^6)$	M	0,4588 0,2931 β = 116°55′	—	c 29°56′ 31° 5′ 30°35′	c 119°56′ 121° 5′ 120°35′	2V 80°44′ 80° 1′ 79°46′	*Li* D *Tl*		1,5189 1,5217 1,5255		*Li* D *Tl*	HARTMANN *in* LADENBURG (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXVII, p. 2956; 1894).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Lysidine (urate de). $(C^4H^8Az^2)(C^5H^4Az^4O^3)$	T	0,4874 0,5121 α = 71°17′ β = 106°41′ γ = 108°16′		[axes visibles dans (001)]. — L'intersection du plan des axes et de (001) fait avec *a* les angles 62° (*Li*) 61°30′ (D) 60° (*Tl*)		2 E 84°17′ 85°15′ 84°57′	*Li* D *Tl*					*Id.*, p. 295.
Malate acide d'ammonium (actif). $C^4H^5O^5(AzH^4)$	O	0,723 0,7766	−	*c*	*a*	2 E 75°24′						GRAILICH et VON LANG (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXVII, p. 56; 1857).
						2 E 75°49′ 75°38′	rouge bleu					DES CLOIZEAUX (*Sav. Étr.*, t. XVIII, p. 553; 1867).
						2 V 47°34′	blanc		1,503		jaune moy.	WYROUBOFF (*Bull. Soc. Minér.*, t. VI, p. LX; 1880).
Malate acide de calcium. $(C^4H^5O^5)^2Ca + 6H^2O$	O	0,9418 1,0556	+	*c*	*a*	2 E 109° 6′ 105°15′	rouge violet					GRAILICH et VON LANG (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXVII, p. 55; 1857).
						2 E 108° 105°	rouge bleu	1,5404 1,5449 1,5492	1,5029 1,5073 1,5112	1,4887 1,4933 1,4972	B D E	SCHRAUF (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XLII, p. 135; 1860).

Maléate de baryum. $C^4O^4H^2Ba + H^2O$ $= \begin{matrix} HC - COO \\ \Vert \\ HC - COO \end{matrix} > Ba + H^2O$	M	0,3437 0,6050 β = 92°23′		c 93°	b	2H 93°56′ 95°29′	rouge jaune					Hintze (*Gr. Zeits.*, t. IX, p. 556; 1884).
Malonamide. $C^3H^6O^2Az^2$ $= AzH^2.CO.CH^2.CO.AzH^2$	M	1,3859 0,8505 β = 107°1′	+	b	c 2°10′	2E 86°15′ ρ > υ	D					Keith (*N. Jahrb. f. Min.*, Beil. B. VI, p. 177; 1889).
Malonate acide de sodium. $C^3H^3O^4Na + \frac{1}{2}H^2O$ $= CH^2 \begin{matrix} < COONa \\ < COOH \end{matrix} + \frac{1}{2}H^2O$	O	0,6391 0,4175	—	c	b	2E 55°21′	D	1,5408	1,5237	1,4069	D	Shadwell (*Gr. Zeits.*, t. V, p. 316; 1881).
Malyluréique (acide). $C^5H^6Az^2O^4$ $= \begin{matrix} CO - AzH \\ \vert \\ AzH - CO \end{matrix} > CH.CH^2.COOH$	O	0,9065 0,8001	+	c	b	2V 78°14′	D	1,7184	1,5919	1,5221	D	Grattarola (*Atti d. Soc. Tosc. Sc. Nat.*, t. XI, p. 91; 1890).
Mannite. $C^6H^{14}O^6$ 1re forme (Schabus).	O	0,4718 0,520	—	b	a	2E 100° (app.) ρ < υ						Grailich et von Lang (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXVII, p. 66; 1857).
2e forme (von Zepharovich).	O	0,5121 0,6577	—	b	c	2E 71°50′ 71°48′ 71°22′	rouge jaune bleu					Des Cloizeaux (*Sav. Étr.*, t. XVIII, p. 584; 1867).
						2E 71°30′ ρ > υ						Von Zepharovich (*Gr. Zeits.*, t. XIII, p. 147; 1888).
Mellate d'ammonium. $C^6[COO(AzH^4)]^6 + 9H^2O$ [1] vibrant suivant *a*. [2] vibrant suivant *b*.	O	0,581 0,353	—	c c c	a b b	2E 17° 20°	rouge bleu	1,552 [1] 1,564 [2] 1,572 [2]	1,550 [2] 1,563 [1] 1,570 [2]		rouge jaune bleu	Grailich et von Lang (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXVII, p. 50; 1857).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Mellate de potassium. $C^6(COOK)^6 + 9H^2O$	O	0,6461 0,3561	—	*c*	*b*	2E 75°30′ 73°30′ 71°30′ 66°30′	rouge jaune vert violet					Von Lang [*Sitzb. Ak. Wien*, t. XLV (II), p. 115; 1862].
Mellite. $H^{36}Al^2C^{12}O^{30}$ $= C^6(COO)^6Al^2 + 18H^2O$	Q	0,7453 (anom. optiques).	—					1,5345 1,5393 1,5435 [$t = 16°$]		1,5078 1,5110 1,5146	B D E	Schrauf (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XLI, p. 777; 1860).
								1,5415 [$t = 21°$]		1,5154	D	Kohlrausch (*Wied. Ann.*, t. IV, p. 29; 1878).
						2E 8°22′ 9° 7′	rouge bleu	1,541 à 1,550		1,518 à 1,525	jaune	Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 525; 1867).
***l*.-Menthylacétamide.** $C^{12}H^{23}AzO$ $= C^{10}H^{19}.AzH.COCH^3$	O	0,7706 0,6985		*b*	*a*	2H 101°50′ 100° 7′ 98°19′	*Li* D *Tl*					Tuttle (*N. Jahrb.*, Beil.-B. IX, p. 451; 1895).
***l*.-Menthylformamide.** $C^{11}H^{20}AzO = C^{10}H^{19}.AzH.CO.H$	O	0,9691 1,4179	—	*c*	*b*	2H 94°41′	D					*Id.*
Mercurediazoacétate éthylique. $C^8H^{10}Az^4O^4Hg$ $= Hg(Az^2C.COOC^2H^5)^2$	O	0,4566 0,7253		*a*	*c*	$2H_a$ 94°20′ (verre)	D					Muthmann *in* Buchner (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXVIII, p. 217; 1895).

Mésotartrate acide de rubidium. $C^4H^4O^6RbH + \frac{1}{2}H^2O$	T	0,7234 0,5716 $\alpha = 73°48'$ $\beta = 101°12'$ $\gamma = 93°24'$		31°32' avec norm. à $e^1(01\bar{1})$. 89° avec norm. à $(\bar{1}10)$. [plan des axes 109° avec l'axe *a*].		2H 73°30'						Wyrouboff (*Bull. Soc. Minér.*, t. VI, p. 325, 1883).
Mésotartrate acide de thallium. $C^4H^4O^6TlH + \frac{1}{2}H^2O$	T	0,7323 0,5460 $\alpha = 75°10'$ $\beta = 101°32'$ $\gamma = 93°32'$	+	17°30' avec norm. à $h^1(100)$ [plan des axes 93° avec l'axe *b*].		2H 60°40'						*Id.*, p. 323.
Mésotartrate de rubidium. $C^4H^4O^6Rb^2 + H^2O$	T	0,5959 0,3511 $\alpha = 89°43'$ $\beta = 89°58'$ $\gamma = 89°14'$	—	[plan des axes 19° avec l'axe *c*]	15° avec norm. à $m(1\bar{1}0)$	2V 75°18'	rouge		1,510		rouge	*Id.*, p. 321.
Mésotartrate de thallium. $C^4H^4O^6Tl^2$	T	0,8159 0,4699 $\alpha = 75°42'$ $\beta = 86°20'$ $\gamma = 82°44'$	+	15° avec norm. à $g^1(010)$ [plan des axes 104° avec l'axe *c*]		2V 73°54'	rouge		1,707		rouge	*Id.*, p. 320.
Métasantonate méthylique. $C^4H^{19}O^4(CH^3)$	M	0,7360 0,5695 $\beta = 118°0'$	—	*c* 60°	*b*	2V 89°53'	rouge					Strüver (*Gr. Zeits.*, t. II, p. 605; 1878).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Métasantonine (α). $C^{15}H^{18}O^3$	O	0,4883 1,4910	+	*c*	*b*	2 H_a 115°40′ 116°10′	rouge bleu					STRÜVER (*Gr. Zeits.*, t. II, p. 592; 1878).
Métasantonine (β). $C^{15}H^{18}O^3$	M	0,8050 0,9470 β = 113°36′	—	*c* 19° 6′	*c* 109°6′ *c* 109°6′ *b*	2E 6° 4° 3° [*t* = 12°]	rouge vert bleu					*Id.*, p. 593.
Métasantonique (acide). $C^{15}H^{20}O^4$	O	0,7673 0,9606	+	*c*	*a*	2E 68°25′ 69°39′ 71°28′	rouge vert bleu					*Id.*, p. 596.
Métasantonyle (chlorure de). $C^{15}H^{19}O^3Cl$	O	0,9330 0,8173	+	*c*	*b*	2H 71°45′ 71°33′	rouge vert					*Id.*, p. 611.
Méthénylamidoxime. *Voir* **Isurétine.**												
Méthényl-*o*-phénylène-diamine. $C^7H^6Az^2 = C^6H^4\langle{}^{AzH}_{Az}\rangle CH$	O	0,9823 1,9608	+	*b*	*a*	2V 86°45′ $\rho < v$	D	1,6161	1,6122	1,6088	D	WUNDT et SADEBECK (*Wied. Ann.*, t. V, p. 566; 1878).
Méthylacétanilide. $C^6H^5.Az(C^2H^3O)CH^3$	O	0,3957 0,8516	+	*b*	*a*	2E 87° 8′	D	1,6467	1,5761	1,5604	D	ARTINI (*Giorn. di Min. di Sansoni*, t. III, p. 159; 1892).

Méthylamine (alun de).	C								1,45013		*a*	CH. SORET (*Arch. de Gen.* (3e Per.), t. XIII, p. 10; 1885).
$(CH^3Az)^2Al^2(SO^4)^4+24H^2O$									1,45062		B	
									1,45177		C	
									1,45410		D	
									1,45691		E	
									1,45749		*b*	
									1,45941		F	
									1,46363		G	
Méthylammonium et cuivre (chlorure de).	O	0,972		*c*	*b*	2H 47°18′						TOPSOË (*Overs. k. D. Vid. Selsk. Forh.*, 1882).
$(CH^3.AzH^3.Cl)^2CuCl^2$		0,833										
4-Méthylantipyrine.	M	3,8503		*c* 133°	*c* 43°	2V 86°	D		1,6584		D	WINCKLER (*Gr. Zeits.*, t. XXIV, p. 326; 1895).
$C^{12}H^{14}Az^2O$		3,0746				(app.)						
$= CH^3.Az\langle Az.C^6H^5 , CO \rangle$; $CH^3.C = C.CH^3$		$\beta = 120°56'$										
Méthyldiéthylsulfine (chloroplatinate de).	M	1,1236	+	*c* 90°	*b*	2V 18°44′	D	1,7043	1,6872	1,6867	D	LAIRD (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 10; 1888).
$2[(C^2H^5)^2CH^3SCl]+PtCl^4$		0,7794		(app.)		2E 33°1′	*Li*					
		$\beta = 129°25'$				33°13′	*Tl*					
						26°46′	bleu					
5-Méthyl-1-3-diphényl-pyrazol.	M	2,6398		*c* 7°	*c* 97°	2V 68°22′	D		1,4883			WINCKLER (*Gr. Zeits.*, t. XXIV, p. 337; 1895).
$C^{16}H^{14}Az^2$		3,1033										
$= Az\langle Az.C^6H^5 , C.CH^3 \rangle$; $C^6H^5.C - CH$		$\beta = 90°36'$										

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Méthylènediantipyrine. $C^{23}H^{24}Az^4O^2 + H^2O =$ C^6H^5Az AzC⁶H⁵ $CH^3.Az$ CO CO Az.CH³ $CH^3.C=C-CH^2-C=C.CH^3$ $+H^2O$	M	0,8333 0,8017 $\beta = 92°57'$		c 54°34'	c 144°34'	2 V 76°23'5 $\rho < v$	D		1,6487		D	Bartalini *in* Pellizari (*Lieb. Ann.*, t. CCLV, p. 248; 1889).
Méthylglyoxalidine. *Voir* **Lysidine.**												
Méthyloxamate de baryum. $(AzH(CH^3).CO.CO.O)^2Ba + 2H^2O$	M	1,0178 1,3060 $\beta = 92°47'$	+	c 7°47'	c 97°47'	2 E 40° (app.)						Rumpf (*Sitzb. Ak. Wien*, t. LXXXIII, p. 275; 1881).
Méthylphénylurée (chlorure de) $(C^6H^5)(CH^3)AzCO.Cl$	O	0,8190 0,3872		b	a	2 E 27°36' 27°41' 27°41'	*Li* D *Tl*					Fock (*Gr. Zeits.*, t. V, p. 310; 1881).
(3) **Méthyl (1) phényl-pyrazolone.** Az.C⁶H⁵ $C^{10}H^{10}OAz^2 =$ Az CO $CH^3.C - CH^2$	M	0,9286 1,4167 $\beta = 94°50'$		b	c 81°	2 E 72°56'	D		1,637		D	Winckler (*Gr. Zeits.*, t. XXIV, p. 331; 1895).
Méthylpipéridine (chlorhydrate de). $(AzC^5H^{10}CH^3)HCl$	O	0,4899 0,7881		a	b	2 H 56°22' 54°31' 53°44'	*Li* D *Tl*					Hiortdahl (*Forh. i Vid. Selsk. i Christiania*; 1878, n° 8).

Méthylpipéridine (**chloroaurate de**). $AuCl^3(AzC^5H^{10}CH^3)HCl$	O	0,5047 ?	+	c	a	2E 72° 0' 71°41'	Li D					Id.
Méthylpropylphénylpyrazolone. *Voir* **Propylantipyrine**.												
(2) **Méthylpyrazine-** (5) **carbonique** (**acide**). $C^5H^6Az^2O^2$ = HC–Az=C.COOH, CH³.C–Az=CH	O	0,7513 1,1490		c	b	2E 35° $\rho < v$						Fock (*Gr. Zeits.*, t. XXIII, p. 226; 1894).
Méthylpyrazolsulfonique (**acide**). $C^4H^5Az^2.SO^3H$ = Az — AzH, CH³.C, CH, C.SO³H	M	0,8483 0,8765 $\beta = 86°50'$	—	b	c 96°25'	2E 91°57'	D	1,6584	1,6047	1,5299	D	Zschimmer (*Gr. Zeits.*, t. XXIX, p. 230; 1898).
Méthyluvate de baryum $(C^8H^9O^3)^2Ba + 4H^2O$	O	0,9937 4,9021		b	c	2V 88°12'	D		1,5057		D	Linck (*Gr. Zeits.*, t. XV, p. 32; 1889).
Morphine (**sulfate de**) $[C^{17}H^{19}AzO^3]^2SO^4H^2 + 7H^2O$	O	0,9654 0,2808	—	a	c	2E 69°37' 67°55'	rouge bleu					Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 607; 1867).
Mycose. $C^{12}H^{22}O^{11} + 2H^2O$	O	0,6814 0,4171	+	c	a	2E 72°34' 83°34'	rouge bleu					*Id.*, p. 613.
						2V 48° 2' 50°16' 51°26'	rouge jaune vert		1,478 1,523		jaune vert	Bodewig et Lehmann (*Groth Physik. Kryst.*, 2ᵉ éd., p. 470).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Naphtalène (tétrachlorure de) $C^{10}H^{4}Cl^{4}$	M	0,7673 0,7003 $\beta = 112°26'$		c 112° ½ (app.)	b	2E 84°	blanc					HINTZE (*Pogg. Ann.*, Erg.-B. VI, p. 177; 1874).
Naphtylaminesulfonate de sodium. $C^{10}H^{8}Az(SO^3Na) = C^{10}H^{6}\langle{}^{SO^3Na\ (1)}_{AzH^2\ (4)} + 4H^2O$	M	0,8355 0,9695 $\beta = 98°44'$	+	c 6°15'	c 96°15'	2V 59°	D					MUTHMANN et RAMSAY (*Gr. Zeits.*, t. XXX, p. 71; 1898).
Nicotianique (chlorhydrate d'acide). $[Az - CH - C.COOH / CH - CH - CH]HCl$	O	0,8456 0,6149	—	c	b	2E 93°16' 96°22'5 97°45'5	*Li* D *Tl*					JANDER (*Gr. Zeits.*, t. XX, p. 216; 1892).
***p*-Nitroacétanilide.** $AzO^2.C^6H^4.AzH(C^2H^3O)$ (1) (4)	O	0,8889 1,0448	—	c	a	2H 90°25' 92°38' 95°13'	*Li* D *Tl*					ARZRUNI (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 441; 1877).
***p*-Nitrobenzoate de magnésium.** $(AzO^2.C^6H^4.COO)^2Mg$ (1) (4)	T	1,6258 1,9422 $\alpha = 83°30',5$ $\beta = 121°21'$ $\gamma = 88°18',5$				2H 67°45' 70°28' 71°54'	*Li* D *Tl*					MÜGGE (*Inaug. Dissert.* Göttingen; 1879 et *Gr. Zeits.*, t. IV, p. 332; 1880).
***m*-Nitrobenzoate éthylique.** $AzO^2.C^6H^4.COOC^2H^5$ (1) (3)	M	1,0765 0,6749 $\beta = 121°18'$	+	c 31°18' (app.)	c 121°18	2H 54°41' 58°20' 59°10'	*Li* D *Tl*					ARZRUNI (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 442; 1877)

o. **Nitrobenzyle (sulfure de).** $(AzO^2.C^6H^4.CH^2)^2S$ (1) (2)	M	0,5362 1,6487 β = 119°26'	–	c 39° 6' 39°36'	b	2 H 32° 5' 40°21' (verre)	rouge bleu					GRÄNZER (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XCVIII (II), p. 832; 1889).
o. **Nitrocinnamate éthylique.** $C^{11}H^{11}O^4Az$ $= AzO^2.C^6H^4.$ (1) CH:CH COOC²H⁵ (2)	O	1,0346 0,5468	–	c	b	2 E 57°55' 57°40'	Li D					BRUGNATELLI (*Atti dei Lincei*, Mem. (4ᵉ s.), t. V, p. 624; 1888).
Nitrocuminique (acide). $C^{10}H^{11}AzO^4 =$ $C^6H^3(C^3H^7)(AzO^2)COOH$ (4) (3) (1)	M	1,5504 1,2551 β = 99°54'	–	[plan des axes g' (010)]		2 V 36°58' ρ > v	D		1,6812		D	NEGRI (*Atti R. Istit. Venezia* (6ᵉ s.), t. III, p. 1461; 1886).
Nitrodiéthylamido-benzoïque (acide). $C^{11}H^{14}Az^2O^4 =$ $C^6H^3(AzO^2)[Az(C^2H^5)^2]COOH$	M	0,8932 1,0952 β = 105°3'	+	c 39°21'	c 129°21'	2 H 29°42' 28°30' 27°38'	Li D Tl					HEINTZE (*Inaug. Dissert.*, Göttingen, 1884 et *Gr. Zeits.*, t. XI, p. 85; 1886).
Nitromésitylène. $C^6H^2(CH^3)^3AzO^2$ (1)(3)(5)	O	0,5600 0,4878	–	c	b	2 E 65°10' 65°22' 66° 6'	Li D Tl					WICKEL (*Inaug. Dissert.*, Göttingen, 1884 et *Gr. Zeits.*, t. XI, p. 81; 1886).
p-**Nitromésitylénique (acide).** $C^6H^2(CH^3)^2AzO^2COOH$ (3)(5) (4) (1)	M	1,1777 0,8131 β = 110°5'	–	[axes visibles dans (001)]		2 H 73°14' 75°34' 76°16'	Li D Tl					CALDERON (*Gr. Zeits.*, t. IV, p. 237; 1880).
p-**Nitrophénol.** $AzO^2.C^6H^4.OH$ (1) (4)	M	0,6625 0,6849 β = 103°23'		c 48°23' (app.)	c 138°23' (app.)	2 V 70° (app.)						LEHMANN (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 46; 1877).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Nitrophénolsulfonate de potassium. $C^6H^3(AzO^2)(OH)(SO^3K)$ (4) (1) (2) (?)	M	1,7045 1,5247 $\beta = 117°59'$	—	*b*	*c* 166°	2 H 66°10' $\rho < v$	rouge					PANEBIANCO [*Atti dei Lincei* (3ᵉ s.), t. III, p. 292; 1879].
Nitroprussiate de sodium. $Na^2FeCy^5(AzO) + 2H^2O$	O	0,765 0,4115	+	*c*	*b*	2 E 61°	rouge					VON LANG (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXXI, p. 93; 1858).
Nitropyrogallol triméthylique. $C^6H^2(AzO^2)(O.CH^3)^3$ (1)(2)(3)	M	0,5119 0,7476 $\beta = 99°6'$		*c* 90° (app.)	*c* 0° (app.)	2 E 60° (app.) $\rho < v$	D					FOCK (*Gr. Zeits.*, t. XVII, p. 584; 1890).
Nitrosobipentène. $C^{10}H^{15}AzO$	M	0,8524 0,3578 $\beta = 105°23'$		*c* 15°½ (app.)	*b*	2 H 93° 6' 95° 4' 96° 18'	*Li* D *Li*	n_{H} = 1,4647 1,4678 1,4706				BEYER (*Gr. Zeits.*, t. XVIII, p. 299; 1891).
Nitrosothymol. $C^{10}H^{13}AzO^2$	M	1,9874 0,8941 $\beta = 94°57'$	+	*b*	*c* 24°57'	$2H_a$ 86°10' 82°20'	rouge violet					PANEBIANCO [*Atti dei Lincei* (3ᵉ s.), t. IV, p. 40; 1880].
***o*-Nitrotoluidine.** $C^6H^3(AzH^2)(AzO^2)(CH^3)$ (4) (2) (1)	M	1,3578 1,7547 $\beta = 125°10'$	—	*c* 35°10'	*c* 125°10'	2 H 77° (app.)	rouge					*Id.*, t. III, p. 292; 1879.
***p*-Nitrotoluène.** $AzO^2.C^6H^4.CH^3$ (1) (4)	O	0,9107 1,0965	—	*b*	*c*	2 H 57° 0' 57°41'	*Li* D					BODEWIG (*Gr. Zeits.*, t. III, p. 389; 1879).

Octochlorophénol (β). $C^2(CCl^2.OCl)$	O	0,2622 0,1561	·	*a*	*c*			1,712	1,646	1,626	D	Offret (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIX, p. 414; 1896).
Id (γ).	M	0,8996 1,2060 β = 123°26′	−	*c* 93°	*c* 3°	2E 65°59′	D	1,696	1,688	1,619	D	*Id.*, p. 118.
Orcine. $CH^3.C^6H^3(OH)^2 + H^2O$ (1) (3)(5)	M	1,2515 1,1609 β = 96°23′	−	*c* 45°	*c* 135°	2E 53°21′ 53°41′ 54°23′ [*t* = 20°]	rouge jaune bleu					Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 661; 1867).
Osmiocyanure de potassium. $K^4OsCy^6 + 3H^2O$	M	0,3929 0,3949 β = 90°6′	−	*c* 30°10′	*b*	2V 47°0′	D		1,6071		D	Dufet (*C. R.*, t. CXX, p. 379; 1895).
Oxalate d'acétamide. *Voir* **Acétamide (oxalate de).**												
Oxalate acide d'éthylammonium. *Voir* **Éthylammonium (oxalate d').**												
Oxalate acide de thallium (anhydre). C^2O^4HTl	M	1,0189 1,6888 β = 94°14′	+	*c* 0°30′ (app.)	*b*	2E 74° 5′ 73°35′	rouge bleu					Des Cloizeaux [*Ann. de Ch. et Phys.* (4ᵉ s.), t. XVII, p. 356; 1869].
Oxalate acide de thallium (hydraté). $2(C^2O^4HTl) + H^2O$	M	0,5690 1,2392 β = 93°50′	+	*c* 79°36′ 80° 2′	*c* 169°36′ 170° 2′	2E 106° 5′ 109°45′ [*t* = 14°C]	rouge bleu					*Id.*, p. 354.
Oxalate d'ammonium. $C^2O^4(AzH^4)^2 + H^2O$	O	0,7799 0,7399	−	*c*	*b*	2V 63°25′ 63°58′5 64°30′	rouge D vert	1,5904 1,5950 1,5966	1,5470 1,5475 1,5486	1,4369 1,4380 1,4400	rouge D vert	Brio [*Sitzb. Ak. Wien*, t. LV (II), p. 871; 1867]. [*Grailich et von Lang* (*id.*, t. XXVII; 1857).]

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Oxalate d'ammonium et glucinium. $(C^2O^4)^2(AzH^4)^2Gl$	M	1,1396 1,6956 $\beta = 92°41'$		c 37° ½	c 127° ½	2E 27°47' $\rho < v$	D					SHADWELL (*Gr. Zeits.*, t. V, p. 315; 1881).
Oxalate de fer et potassium. $3C^2O^4K^2 + (C^2O^4)^3Fe^2 + 6H^2O$	M	0,9918 0,3896 $\beta = 94°15'$	—	c 1°12'	c 91°12'	2V 80° 4' 79° 4'	rouge vert		1,552		rouge	MURMANN et ROTTER (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXIV, p. 174; 1859).
Oxalate de fer et sodium. $3C^2O^4Na^2 + (C^2O^4)^3Fe^2 + 9H^2O$	M	1,3677 1,2007 $\beta = 99°54'$	—	c 11°50'	c 101°50'	2V 30° $\rho > v$	?		1,534 1,537 1,542		rouge jaune vert	*Id.*, p. 177.
Oxalate de pipéridine. *Voir* **Pipéridine (oxalate de).**												
Oxalate (tétra-) de thallium. $(C^2O^4)^2H^3Tl + 2H^2O$	T	0,612 0,683 $\alpha = 85°\ 6'$ $\beta = 97°\ 0'$ $\gamma = 79°38'$	—	pl. des axes presque perp. à la base; biss. aiguë très oblique.		2H 47°48' 49°59'	rouge bleu					DES CLOIZEAUX [*Ann. de Ch. et Phys.* (4ᵉ s.), t. XVII, p. 358; 1869].
Oxalique (acide). $C^2O^4H^2 + 2H^2O$	M	1,695 3,336 $\beta = 106°12'$	—	b	c 14°43' 14°56'	2E 117°16' 118°33'	rouge bleu					DES CLOIZEAUX (*Sav. Étr.*, t. XVIII, p. 622; 1867).
Oxamide (tartrate neutre d'). $[C^2O^2(AzH^2)^2]^2C^4H^6O^6$	O	0,9749 1,4108	—	c	a	2H 85°16'						WYROUBOFF *in* TOPIN [*Ann. de Ch. et Phys.* (7ᵉ s.), t. V, p. 125; 1895].

(1) **Oxyantipyrine.** $C^{11}H^{12}Az^2O$ = $CH^3.Az$ (Az.C^6H^5) CO $CH^3.C$ = C.OH	M	2,2566 2,0293 β = 122°30′		c 32°50′	c 122°30′	2E 116°23′	D					WINCKLER (*Gr. Zeits.*, t. XXIV, p. 328; 1895).
(2) **Oxycamphoronate diméthylique.** $C^{11}H^{16}O^6 = C^6H^{10}$ (O) CO ⫽ $(COOCH^3)^2$	O	0,9115 0,7074	—	a	c	2E 50° (app.) ρ > υ						FOCK (*Gr. Zeits.*, t. XXV, p. 340; 1895).
(2) **Oxycamphoronique (acide).** $C^9H^{12}O^6 + H^2O$ = C^6H^{10} (O) CO ⫽ $(COOH)^2$ + H^2O	M	0,747 0,490 β = 93°10′	—	c 28°	c 118°	2H 88°34′ ρ < υ						VON ZEPHAROVICH (*Sitzb. Ak. Wien*, t. LXXIII, p. 7; 1876).
Id. (β).	M	0,7725 0,6406 β = 107°39′	—	b	c 143°	2H 85° 7′						
Oxyméthylènecamphre phénylpyrazolé. $C^{17}H^{20}Az^2 = C^8H^{14}$ (C — CH ‖ ‖ C Az) $C^6H^5.Az$	M	1,8956 1,3478 β = 115°43′	+	[avec norm. à 001 ±16° 14°40′ — 12°40′]	b	2E 32° 26°40′ 21°20′ 0°	Li D Tl bleu					ARZRUNI *in* BISHOP, CLAISEN et SINCLAIR (*Lieb. Ann.*, t. CCLXXXI, p. 354; 1894).
Oxypyridine (chloroplatinate d'). $2[(C^5H^5AzO)HCl] + PtCl^4 + 2H^2O$	M	1,3561 0,9485 β = 100°6′		c 119°½ (app.)	b	2V 81°½	D					VON ZEPHAROVICH (*Gr. Zeits.*, t. XI, p. 376; 1886).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Oxysulfobenzide. $SO^2<^{C^6H^4(OH)}_{C^6H^4(OH)}$	O	0,7813 0,4156		*b*	*a*	2E 34°47' 40° 0' 45°54'	rouge D *Tl*					NEGRI (*Riv. di Min. i Crist. Ital.*, t. VI, p. 33; 1889).
Paranthracène. $(C^{14}H^{10})^x$	O	0,6762 1,5731		*c*	?	2H 81°34' [$n_a = 1,333$]	D					GILL *in* ORNDORFF et CAMERON (*Amer. chem. J.*, t. XVII, p. 667; 1895).
Parasantonate éthylique. $C^{15}H^{19}O^4(C^2H^5)$	O	0,6267 0,8497	—	*c*	*b*	2E 35°35' 44°15'	rouge bleu					STRÜVER (*Gr. Zeits.*, t. II, p. 606; 1878).
Parasantonate méthylique. $C^{15}H^{19}O^4(CH^3)$	O	0,6031 0,7740	—	*c*	*b*	2E 58°25' 64° 5'	rouge bleu					*Id.*
Parasantonide. $C^{15}H^{18}O^3$	O	0,8116 0,9633	—	*c*	*b*	2E 59°25' $\rho > v$	rouge					*Id.*, p 590.
Parasantonique (acide). $C^{15}H^{20}O^4$	O	0,4273 0,4353	—	*c*	*b*	2V 88°13' 88° 3'	rouge bleu					*Id.*, p. 589.
α-Pentachloro-β-cétohydronaphtalène. $C^{10}H^5OCl^5 = C^6H^4<^{CCl^2-CO}_{CCl^2-CHCl}$	M	0,8767 0,4139 $\beta = 119°3'$	—	*b*	*c* 16°22' 17°57' 14°27'	2E 93° 6' 94° 2' 93°22'	*Li* D *Tl*					JENSSEN (*Gr. Zeits.*, t. XVII, p. 231; 1890).

β-Pentachloro β-cétohydronaphtalène. $C^{10}H^{5}OCl^{5}$ $= C^{6}H^{4} \langle CCl^{2} - CO ; CHCl - CCl^{2} \rangle$	M	1,0121 1,3603 β = 106°52′	—	*c* 55° 2′	*c* 145° 2′	2V 80° (app.)	D					*Id.*, p. 236.
Pentaérythrite. $C^{5}H^{12}O^{4}$	Q	1,0236	—					1,5588		1,5480	D	MARTIN (*N. Jahrb. f. Min.*, Beil-B. VII, p. 21; 1891).
Phénacétine. *Voir* **Acétamidophénéthol.**												
Phénacéturate éthylique. $C^{12}H^{15}AzO^{3} = C^{6}H^{5}.CH^{2}.CO.$ $AzH.CH^{2}.COO(C^{2}H^{5})$	O	0,8197 0,7783	+	*a*	*c*	2H 44°41′ [n_{R} = 1,4728]	D	1,6277		1,5639	D	STÖBER (*J. f. prakt. Ch.*, t. XXXVIII, p. 101; 1888).
(α) **Phénoldisulfonate de baryum.** $C^{6}H^{3}(OH)(SO^{3})^{2}Ba + 4H^{2}O$	M	1,6542 1,3400 β = 93°27′	—	*c* 174°40′	*b*	2V 61°48′ 61°58′ 62°13′	*Li* D *Tl*		1,604 1,607 1,611		*Li* D *Tl*	ZINGEL (*Inaug. Diss.*, Göttingen, 1883 et *Gr. Zeits.*, t. X, p. 416; 1885).
p-**Phénolsulfonate de potassium.** $C^{6}H^{4}(OH)(SO^{3}K)$ (1) (4)	O	0,8799 1,0076	+	*b*	*a*	2V 67°49′ 68°15′ 68°36′	*Li* D *Tl*					BODEWIG (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 585; 1877).
p-**Phénolsulfonate de sodium.** $C^{6}H^{4}(OH)(SO^{3}Na) + 2H^{2}O$ (1) (4)	M	0,7546 0,7943 β = 94°40′		*c* 9°	*c* 99°	2E 125°47′ 2V 75° (app.)	D					SHADWELL (*Gr. Zeits.*, t. V, p. 305; 1881).
p-**Phénolsulfonate de zinc.** $[(C^{6}H^{4})(OH)(SO^{3})]^{2}Zn$ $+ 8H^{2}O$	M	1,1801 0,8103 β = 99°3′	—	*b*	*c* 110°50′	2H 83° 3′ 83°15′ 83°20′	*Li* D *Tl*					CALDERON (*Gr. Zeits.*, t. IV, p. 239; 1880).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Phényl-β-amidopropionique (acide). $C^9H^{11}AzO^2 = C^6H^5.CH^2.$ $CH(AzH^2).COOH$	M	0,8482 2,4612 β = 104°27′	+	*c* 54°	*b*	2E 77° 4′ 77°37′ 78° 2′ [dans 001]	*Li* D *Tl*					CALDERON (*Gr. Zeits.*, t. IV, p. 241; 1880).
Phényl-*i*-bromobutyrolactone. $C^{10}H^9BrO^2$	M	1,5587 1,8056 β = 98°48′		*c* 8°48′	*c* 98°48′	2E 57°12′	D					HAUTHAL *in* FITTIG (*Lieb. Ann.*, t. CCLXVIII, p. 82; 1892).
Phénylbromoparaconique (acide). $C^{11}H^9BrO^4$	O	0,6538 1,6223		*a*	*c*	2V 56°30′ ρ > υ	D		1,4692		D	LINCK (*Gr. Zeits.*, t. XV, p. 30; 1889).
Phénylcétodihydroquinazoline $C^{14}H^{10}Az^2O$ $= C^6H^4 \langle {Az = CH \atop CO - Az.C^6H^5} \rangle$	O	0,4127 1,3514		*b*	*c*	2V 77°10′	D					LIWEH (*Gr. Zeits.*, t. XVII, p. 386; 1890).
Phénylcoumarine. $C^{15}H^{10}O^2$	M	3,0984 3,0060 β = 99°23′		*c* 149°55′	*c* 59°55′	2E 47°45′ 48° 0′ 48°15′	*Li* D *Tl*					E. SCACCHI (*R. C. della R. Acc. di Napoli*; 1884).
Phényldibromopropionique (acide). $C^9H^8Br^2O^2 = C^6H^5.CHBr.$ $CHBr.COOH$	M	0,2392 0,3469 β = 101°22′	+	*b*	?	2H 57°½	D					BODEWIG (*Gr. Zeits.*, t. III, p. 391; 1879).

m-Phénylènediamine-sulfonique (acide). $C^6H^3(AzH^2)^2SO^3H$ (1)(3)	M	1,3137 1,3628 β = 98°32′	+	c 31°¾	c 121°¾	2H 83°23′ 83°53′ 84°16′	*Li* D *Tl*					Lrvin (*Inaug. Dissert.*, Göttingen, 1880 et *Gr. Zeits.*, t. VII, p. 521; 1883).
Phénylglycocolle (chlorhydrate de). $(C^8H^9AzO^2)HCl$ = $[AzH(C^6H^5).CH^2.COOH]HCl$	O	0,682 1,025	—	a	c	2V 18°25′ 18° 9′	*Li* D	1,6747 1,6799	1,6709 1,6767		*Li* D	Artini (*Giorn. di Min. di Sansoni*, t. II, p. 35; 1891).
Phényl-i-oxybutyrolactone. $C^{10}H^9(OH)O^2$	M	2,2566 3,0965 β = 113°26′	—	c 6° (app.)	c 96° (app.)	2V 12°38′ 0°	D bleu		 1,6539 1,6596	1,5026 1,5049 1,5075	*Li* D *Tl*	Linck (*Gr. Zeits.*, t. XII, p. 448; 1887).
Phénylsulfate de potassium. $C^6H^5.O.SO^2.OK$	O	0,9534 2,232	+	c	a	2E 87°33′ 87°58′ 88°35′	*Li* D *Tl*					Bodewig (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 583; 1877).
Phénylsulfonanilide. $C^{12}H^{11}Az(SO^2)$ = $C^6H^5.SO^2.AzH.C^6H^5$	Q	2,4065	+					1,6486	1,5999		D	Brugnatelli (*Riv. di Min. e Crist. ital.*, t. XV, p. 53; 1896).
(α) Phénylsulfonebutyrique (acide). $C^4H^7O^2(SO^2C^6H^5)$ = $CH^3.CH^2.CH(SO^2C^6H^5).COOH$	O	0,3889 0,9541	—	a	c	2V 64°45′ [t = 20°]	D	1,6493	1,5975			Brugnatelli [*R. C. dei Lincei* (4e s.), t. III, p. 78; 1894].
Phénylurée. $C^7H^8Az^2O$ = $AzH^2.CO.AzH(C^6H^5)$	M	1,291 0,368 β = 94°20′		c 102°20′ c 101°20′	b	2E 76°29′ 75°26′	*Li* D bleu					Arzruni (*Pogg. Ann.*, t. CLII, p. 285; 1874).
Phloroglucine. $C^6H^6O^3 + 2H^2O$ = $C^6H^3(OH)^3 + 2H^2O$ (1)(3)(5)	O	0,8246 3,4172		a	b	2E 62°58′ 63°49′ 64°34′	*Li* D *Tl*					Wülfing in Will (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XX, p. 298; 1887).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Photosantonique (acide). $C^{15}H^{20}O^4 + H^2O$	O	0,6068 0,7614	—	*c*	*a*	2E 107°25' 111°20' 114°52'	rouge vert bleu					Strüver (*Gr. Zeits.*, t. II, p. 616; 1878).
***o*-Phtalaminate de potassium.** $C^8H^6KAzO^3 =$ $C^6H^4\langle^{CO\,AzH^2\,(1)}_{CO\,OK\,(2)}$	O	0,6077 1,3706	—	*a*	*c*	2E 23°59' 21° 2' 17°43'	*Li* D *Tl*					Rinne (*Inaug. Dissert.*, Göttingen, 1883 et *Gr. Zeits.*, t. IX, p. 623; 1884).
***o*-Phtalate acide de sodium.** $C^8H^5NaO^4 = C^6H^4\langle^{CO\,ONa\,(1)}_{CO\,OH\,(2)}$	O	0,7262 1,4197		*a*	*b*	2E 30° (app.)	D					Muthmann et Ramsay (*Gr. Zeits.*, t. XVII, p. 77; 1890).
***m*-Phtalate de baryum.** $C^8H^4BaO^4 + 6H^2O =$ $C^6H^4\langle^{COO\,(1)}_{COO\,(3)}\rangle Ba + 6H^2O$	T	0,7935 0,6135 $\alpha = 92°40'$ $\beta = 93°49'$ $\gamma = 78°58'$		85°30' avec norm. à (100) — 72°30' avec norm. à (010)		2H 53°20' 53°45' 54°21'	*Li* D *Tl*					Heintze (*Inaug. Dissert.*, Göttingen, 1884 et *Gr. Zeits.*, t. XI, p. 84; 1886).
***o*-Phtalylhydroxamate éthylique.** $Az[C^6H^4(CO)^2]OC^2H^5$	O	0,8943 0,6333	+	*c*	*b*	2E 90°54' 91°17' 91°39'	*Li* D *Tl*					Hennioes (*Inaug. Dissert.*, Göttingen, 1881 et *Gr. Zeits.*, t. VII, p. 525; 1883).

(β) **Phtalylphénylhydrazine.** $C^{14}H^{10}Az^2O^2$ = $C^6H^4\langle$CO — AzH / CO — Az — C^6H^5	M	1,1111 1,1657 β = 115°39′		b	c 39°39′	2E 85° (app.)	jaune					PANEBIANCO (Riv. di Miner., t. I, p. 37; 1887).
Physostigénine. $C^{15}H^{21}Az^3O^2$	O	0,9773 0,4978	—	c	a	2V 79° 3′ 77°42′ 76°16′	Li D Tl		1,5976 1,6023 1,6073		Li D Tl	HOEFINGHOFF (Inaug. Diss., Halle, 1889 et Gr. Zeits., t. XX, p. 308; 1892).
Picolamide. $C^5H^4AzCOAzH^2$ (1) (2)	M	1,1612 0,7450	+	[pl. des axes g^1(010), axes visibles dans h^1(100)]		2E 73°20′ 87°15′	rouge bleu					STENGEL [Sitzb. Akad. Wien, t. CIII (I), p. 135; 1894].
Picolate de magnésium. $(C^6H^4AzO^2)^2Mg + 2H^2O$	M	0,8999 1,2261 β = 105°42	+	b	c 0° (app.)	$2H_o$125°46′ [n_m = 1,4678]	D					JANDER (Gr. Zeits., t. XX, p. 246; 1892).
(α) **Picoline (chlorhydrargyrate de).** $[(C^5H^4AzCH^3)HCl]^2HgCl^2$ (1) (2)	M	0,6141 0,8946 β = 106°56′	+	c 50° 4′ 50°28′ 50°35′	b	$2H_o$124°44′ 125°45′ 126°19′	Li D Tl		[n_m = 1,4647 (Li) 1,4678 (D) 1,4708 (Tl)]			Id., p. 238.
(β) **Picoline (chlorhydrargyrate de).** $[(C^5H^4AzCH^3)HCl]^2HgCl^2$ (1) (3)	M	?	—	b	?	2E 98°31′ 98°21′ 98°40′	Li D Tl					Id., p. 242.
(α) **Picoline (chloroplatinate de).** $[(C^5H^4AzCH^3)HCl]^2PtCl^4$ (1) (2)	M	1,2725 0,9531 β = 108°38′	—	c 90° (app.)	c 0° (app.)	2E 95° 2′ 96°13′ 95°11′	Li D Tl					Id., p. 240.
Picolique (chlorhydrate d'acide). $[C^5H^4Az(COOH)]HCl$ 1 2	O	0,5623 0,9623	—	c	a	2E 68°53′ 70°36′ 71°35′	Li D Tl					Id., p. 246.

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Picrate d'acétamide. *Voir* **Acétamide (picrate de).**												
Picrate de fer. $[C^6H^2(AzO^2)^3O]^2Fe+5H^2O$ (1.3.5 / 2)	O	0,5224 0,2820	—	c	b b a	2E 50°16' 24°48' 46°54'	*Li* D *Tl*					HIORTDAHL (*Gr. Zeits.*, t. VII, p. 69; 1883).
Picrate de manganèse. $[C^6H^2(AzO^2)^3O]^2Mn+5H^2O$ (1.3.5 / 2)	O	0,5181 0,2833	—	c	b a a	2E 41°53' 15°30' 57°13'	*Li* D *Tl*					*Id.*
Picrate de toluidine. *Voir* **Toluidine (picrate de).**												
Picrique (acide). $C^6H^2(AzO^2)^3OH$ (1.3.5) (2)	O	0,9735 0,9371	+	c	a	2V 82°19' 82°43'	rouge D					BRUGNATELLI (*Gr. Zeits*, t. XXIV, p. 274; 1895).
Pimarique (acide dextro-). $C^{20}H^{30}O^2$	O	0,7163 1,8953	+	c	b	2E 76°48' 76°36'	*Li* D					BRÖGGER *in* VESTERBERG (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XIX, p. 2167; 1886).
Pimarique (acide lévo-). $C^{20}H^{30}O^2$	O	0,8104 0,6141	+	b	c	2V 63° 2' 61°45' 61°23'?	verre rouge D bleu		1,5986 1,5998 1,6002(?)		rouge D bleu	BRÖGGER [*Bih. till Sv. Vet. Ak.* t. XIII (2), p. 19; 1886].

Pimélique (acide). $C^7H^{12}O^4$	T	0,4971 0,5992 α = 81°50′ β = 100° 2′ γ = 85° 6′		(dans le trièdre positif) [trace du pl. des axes sur h' (100), 59°½ avec axe b].		2H 70°						[illegible] *Akad. Wien*, t. LXXIII (1), p. 7; 1876).
Pinènenitrolbenzylamine. $C^{17}H^{24}Az^2O$ = $(C^{10}H^{16})AzO.AzH.CH^2.C^6H^5$	O	0,8591 0,9423	+	*a*	*b*	2E 88° 9′ $\rho < \upsilon$?	D					BEYER (*Gr. Zeits.*, t. XVIII, p. 304; 1891).
Pinol (dibromure de). $(C^{10}H^{16}O)Br^2$	O	0,5700 1,5553	—	*c*	*b*	2E 131°21′	D					*Id.*, p. 308.
Pipécolique (chloroplatinate d'acide). $[C^5H^{10}Az(COOH)HCl]^2PtCl^4$	M	1,2880 1,0902 β = 113°23′	—	*c* 0° (app.)	*c* 90°	2E 66°40′ 66°56′ 65° 8′	*Li* D *Tl*					JANDER (*Gr. Zeits.*, t. XX, p. 251; 1892).
Pipéridine (chlorhydrate de) $(C^5H^{11}Az)HCl$	O	0,4945 0,7481	—	*a*	*b*	2V 54°12′ 52°56′ 51°10′	*Li* D *Tl*					HIORTDAHL (*Forh. i Vid. Selsk. i Christiania*, 1878. N° 8).
Pipéridine (chloroaurate de) $[(C^5H^{11}Az)HCl]AuCl^3$	O	0,5047 ?	+	*a*	*c*	2E 70°40′ $\rho > \upsilon$	D					*Id.*
Pipéridine (chlorostannate de). $[(C^5H^{11}Az)HCl]^2SnCl^4$	M	2,4343 1,0226 β — 90°29′		*c* 18°	*b*	2E 112°52′ 114°24′ 116°52′	*Li* D *Tl*					*Id.*
Pipéridine (oxalate de). $(C^5H^{11}Az)^2C^2O^4H^2$	O	0,4108 0,7581	+	*c*	*b*	2H 46°38′ $\rho > \upsilon$	D					*Id.*

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Platinocyanure de baryum. $BaCy^2PtCy^2 + 4H^2O$	M	0,8677 0,4788 $\beta = 103°42'$	+			2E 35°13' 31°16' 27°16'	rouge jaune vert					DES CLOIZEAUX (*Ann. des Mines* (5ᵉ s.), t. XIV, p. 393; 1858).
				c 178°40'	c 88°40'	2V 20°51' 16°28'	rouge vert		1,662 1,666 1,673		rouge jaune vert	MURMANN et ROTTER (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXXIV, p. 179; 1859).
Platinocyanure de calcium. $CaCy^2PtCy^2 + 3H^2O$	O	0,8995 0,3366	+	c	b	2E 88° 68°	rouge jaune					VON LANG (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXXI, p. 95; 1858).
Platinocyanure d'erbium. $Er^2Cy^6 + 3PtCy^2 + 21H^2O$	O	0,8965 0,6194	+	c	a	2E 27°55' $\rho > \nu$						TOPSOË (*Bih. till Sv. Vet. Ak.*, t. II, nᵒ 5; 1874).
Platinocyanure de lithium et potassium. $KLiCy^2PtCy^2 + 3H^2O$	O	0,7173 0,3186	–	c	b	2E 65° (app.)						GRAILICH et VON LANG (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXVII, p. 17; 1857).
Platinocyanure de magnésium. $MgCy^2PtCy^2 + 7H^2O$	Q	0,5863	+					$\frac{n_g + 2n_p}{3}$	1,5472 1,5485 1,5542		B C D	GRAILICH (*Kryst.-opt. Unters.*, p. 112; Wien, 1858).
Platinocyanure de potassium. $K^2Cy^2PtCy^2 + 3H^2O$	O	0,8795 0,2736	[illegible]	c	b	2E 78° 57°½ 39°½	rouge vert bleu					DES CLOIZEAUX (*Sav. Étr.*, t. XVIII, p. 563; 1867).

Platinocyanure d'yttrium. $Y^2Cy^6 + 3PtCy^2 + 21H^2O$	O	0,8920 0,6157	+	*c*	*a*	2E 27° 8′						Topsoë (*Bih. till Sv. Vet. Ak.*, t. II, n° 5; 1874).
Propionate de baryum. $(C^3H^5O^2)^2Ba + H^2O$	O	0,8820 0,9552	—	*b*	*c*	2V 81°36′ $\rho > \nu$	D		1,5175		D	Friedländer (*Gr. Zeits.* t. III, p. 212; 1879).
Propionate de baryum et calcium. $(C^3H^5O^2)^6Ca^2Ba$	C								1,4442		D	Fitz et Sansoni (*Gr. Zeits.*, t. VI, p. 68; 1882).
Propionate de calcium et plomb. $(C^3H^5O^2)^6Ca^2Pb$	Q	0,9787	+					1,5341 1,5389 1,5436	1,5231 1,5268 1,5310		*Li* D *Tl*	*Id.*, p. 69.
Propionate de calcium et strontium. $(C^3H^5O^2)^6Ca^2Sr$	Q	0,9759	+					1,4917 1,4956 1,4987	1,4839 1,4871 1,4897		*Li* D *Tl*	*Id.*, p. 68.
Propionate de plomb et butyrate de calcium. *Voir* **Butyrate.**												
i. **Propylacétonylphosphinate de baryum.** $(C^6H^{11}OPO^3)^2H^2Ba + 2H^2O$	O	0,7850 2,5252	+	*c*	*a*	2E 123° 2′ 122°44′ 122°24′	*Li* D *Tl*					Arzruni *in* Michaelis (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XVIII, p. 903; 1885).
(2) **Propylantipyrine.** $C^{13}H^{16}Az^2O$ $= C^3H^7.Az\langle{}^{Az.C^6H^5}_{C(CH^3)=CH}\rangle CO$	M	0,9759 0,1423 $\beta = 97°36'$		*b*	*c* 70°	2V 52°50′	D		1,602		D	Winckler (*Gr. Zeits.*, t. XXIV, p. 330; 1895).
Propylphénylsulfone. $C^9H^{12}SO^2$ $= CH^3.CH^2.CH^2.SO^2.C^6H^5$	M	1,1481 0,9018 $\beta = 99°19'$	+	*c* 9° (app.)	*c* 99°	2E 30°10′	D					Brugnatelli (*Giorn. di Min. di Sansoni*, t. II, p. 125; 1892).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë	BISSECTRICES obtuse	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Propyltriphényl-pyrrolone. $C^{25}H^{16}AzO$ $=(C^6H^5)^2C - CH$ CO C.C^6H^5 Az.C^3H^7 (1re forme)	M	1,8060 1,8821 $\beta = 93°43'$	—	c 80°	b	2E 79°30' 76°25' 68°35'	*Li* D *Tl*					TUTTON (*J. of chem. Soc.*, t. LVII, p. 740; 1890).
Id. (2e forme).	O	0,6494 0,7646	+	c	b	2V 68°50' $\rho > v$	D		1,6377		D	
Pulvique (alcoolate d'acide). $C^{18}H^{12}O^5 + C^2H^6O$	O	0,5835 0,4337		a	b	2H 66° 2' [n_H = 1,6213]	blanc					LÜDECKE *in* WOLHARD (*Lieb. Ann.*, t. CCLXXXII, p. 15; 1894).
Pyrazol. $C^3H^4Az^2$ = Az — AzH, HC, CH, CH	M	0,6759 ? $\beta = 107°39'$		c 13°	b	$2H_o$ 141°5' [n_H = 1,4718]	D					WINCKLER (*Gr. Zeits.*, t. XXIV, p. 322; 1895).
Pyrazol (4) sulfonique (acide). $C^3H^4(SO^3)Az^2$ = Az — AzH, HC, CH, C.SO³H	Q	?	+					1,6296	1,5747		D	EPPLER (*Gr. Zeits.*, t. XXIX, p. 233; 1898).

Pyridine (**chloroplatinate de**). $[(C^5H^5Az)HCl]^2+PtCl^4$	T	1,5720 0,9842 α = 88°24′ β = 96° 7′ γ = 95° 7′	-	presque normale à h^1. [pl. des axes pr. norm. à l'axe *c*].		2E 59°54′	D					BREZINA (*Sitzb. Akad. Wien*, t. LXXXVI, p. 945; 1882).
Pyrogallol triméthylique. $C^6H^3(OCH^3)^3[1.2.3]$	O	0,5392 0,3590		*c*	*a*	2E 80° (app.)						FOCK (*Gr. Zeits.*, t. XVII, p. 591; 1890).
Pyrrolylène (**tétrabromure de**). $C^4H^6Br^4$ (α) fusible à 38°	O	0,9776 1,6821	+	*c*	*b*	2E 57°. (app.) $\rho < \nu$						LA VALLE [*R. C. dei Lincei*, t. II (2ᵉ s.) p. 152; 1886].
Id. (β) fusible à 118°	M	2,6348 2,3338 β = 99°5′		*c* 99° (app.)	*c* 9°	$2H_o$ 99° (app.)						PANEBIANCO (*Riv. di Min. ital.*, t. II, p. 33; 1888).
Quercite. $C^6H^{12}O^5$	M	0,8058 0,7655 β = 110°57′	+	*c* 161° (app.)	*c* 71°	2E 55°30′ 58°25′	rouge bleu					DES CLOIZEAUX (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 675; 1867). [*Lewis* (*Gr. Zeits.*, t. II, p. 190; 1878).]
				c 168°11′ 168°14′ 168°38′	*c* 78°11′ 78°14′ 78°38′	2E 57°35′ 58° 1′ 58°34′	*Li* D *Tl*					BODEWIG *in* GROTH (*Physik. Kryst.*, 2ᵉ éd., p. 514; 1885).
Quinidine. avec alcool éthylique. $C^{20}H^{24}Az^2O^2+C^2H^6O$	O	0,8001 0,7356	+	*c*	*b*	2E 78°30′						WYROUBOFF [*Ann. de Ch. et Phys.* (7ᵉ s.), t. I, p. 41; 1894].
Id. avec alcool méthylique. Quin. + CH^4O	O	0,8091 0,7317	+	*c*	*b*	2E 78°						*Id.*

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Id. avec benzène. Quin. + $\frac{1}{3}C^6H^6$	O	0,6916 1,0054	+	*c*	*a*	2E 85°						WYROUBOFF [*Ann. de Ch. et Phys.* (7ᵉ s.), t. I, p. 68; 1894].
Id. avec éther éthylique. Quin. + $\frac{1}{3}C^4H^{10}O$	O	0,6933 1,0152	+	*c*	*a*	2E 85°30′						*Id.*
Quinine **(séléniate acide de).** $(C^{20}H^{24}Az^2O^2)SeO^4H^2 + 7H^2O$	O	0,9804 0,3110	—	*c*	*b*	2H 53°42′ 50°15′ 46°42′	*Li* D *Tl*					HIORTDAHL (*Forh. i Vid. Selks. i Christiania*, n° 12; 1878).
						2E 77°15′	D					WYROUBOFF (*loc. cit.*, p. 61).
Quinine **(sulfate acide de).** $(C^{20}H^{24}Az^2O^2)SO^4H^2 + 7H^2O$	O	0,9844 0,3094	—	*c*	*b* *b* *a*	2H 21°48′ 13°14′ 13°13′	*Li* D *Tl*					HIORTDAHL (*loc. cit.*).
						2E 19°15′	D					WYROUBOFF (*loc. cit.*).
Quinone. $C^6H^4O^2 = CO\langle{CH:CH \atop CH:CH}\rangle CO$	M	1,0325 1,7100 $\beta = 101°$	—	*c* 140°	*c* 50°	2H 73°28′ 74° 1′ 74°38′	*Li* D *Tl*					HENNIGES (*Inaug. Dissert.*, Göttingen, 1881 et *Gr. Zeits.*, t. VII, p. 523; 1883).

Quinonedihydrodicarbonate diéthylique. *Voir* **Dioxytéréphtalate diéthylique.**

Racémate acide d'ammonium. ($C^4H^4O^6$) H (AzH^4)	T	1,3257 0,9586 α = 89°18' β = 102°38' γ = 87°12'	—	[plan des axes 88° avec l'axe *b*].	8°18' avec norm. à *p*(001)	$2H_o$ 105°15' ρ < υ						Wyrouboff (*Bull. Soc. Minér.*, t. VI, p. 313; 1883).
Racémate acide de potassium. ($C^4H^4O^6$) H K	T	1,3789 0,9726 α = 88°36' β = 102°22' γ = 87°16'	+	*c* 7°30' 4°58' avec norm. à *p* [plan des axes 88° avec l'axe *b*].		2H 89°10' ρ < υ						*Id.*, p. 315.
Racémate acide de rubidium. ($C^4H^4O^6$) H Rb	T	1,3879 0,9460 α = 87°55' β = 103°50' γ = 90°22'	+	*c* 6° 0' [plan des axes normal à *b*].		2H 82° ρ < υ						*Id.*, p. 316.
Racémate acide de thallium. ($C^4H^4O^6$) H Tl	T	1,3691 0,9673 α = 89°46' β = 102° 8' γ = 88°52'	—	[plan des axes 87° avec l'axe *b*].	*c* 0°	$2H_o$ 103°50' ρ < υ						*Id.*, p. 314.
Racémate d'ammonium. $C^4H^4O^6(AzH^4)^2 + 2H^2O$ (1re forme)	O	0,8465 0,5086	+	*c*	*b*	2E 104°10' 107°35'	rouge vert					Grailich et von Lang (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXVII, p. 54; 1857).
Id. (2e forme)	M	0,5998 0,2290 β = 90°41'	+	*c* 12°52'	*c* 102°52'	2V 60°54' ρ < υ	rouge		1,564		rouge	Wyrouboff (*Bull. Soc. Minér.*, t. IX, p. 108; 1886).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Racémate d'ammonium et lithium. $C^4H^4O^6(AzH^4)Li + H^2O$	M	1,9163 1,0029 $\beta = 115°1'$	+	c 76°30'	c 166°30'	2V 81°42'	rouge		1,5287		rouge	WYROUBOFF [*Ann. de Ch. et Phys.* (4ᵉ s.), t. X, p. 458; 1867].
Racémate d'ammonium et sodium. $C^4H^4O^6(AzH^4)Na + H^2O$	M	2,0275 3,0033 $\beta = 94°24'$	—	c 81°	b	2V 44°20' $\rho < v$	rouge		1,473		rouge	ID. [*Ann. de Ch. et Phys.* (6ᵉ s.), t. IX, p. 229; 1886].
Racémate de lithium et potassium. $(C^4H^4O^6)KLi + H^2O$	M	0,57 0,33 $\beta = 95°26'$	+	c 79°36'	c 169°36'	2H 80° 4' $\rho < v$ (?)	blanc					ID. (*Bull. Soc. Minér.*, t. VI, p. 60; 1883).
Racémate de lithium et rubidium. $(C^4H^4O^6)RbLi + H^2O$	M	0,5692 0,3306 $\beta = 95°38'$	+	c 80°28'	c 170°28'	2H 73° 73°30'	rouge vert					*Id.*
Racémate de lithium et sodium. $(C^4H^4O^6)NaLi + H^2O$	M	2,3163 1,7680 $\beta = 131°28'$	—	c 34°½	c 124°½	2V 68°57'	rouge		1,4904		rouge	ID. [*Ann. de Ch. et Phys.* (4ᵉ s.), t. X, p. 458; 1867].
Racémate de potassium. $(C^4H^4O^6)K^2 + 2H^2O$	M	0,8866 0,7521 $\beta = 92°28'$	—	b	c 64°57' 64°48' 63°54'	2E 130° 2' 132°45'	rouge jaune bleu					DES CLOIZEAUX [*Ann. de Ch. et Phys.* (4ᵉ s.), t. XVII, p. 365; 1869].
Racémate de potassium et sodium. $(C^4H^4O^6)NaK + 3H^2O$	M	2,2763 3,5449 β 97°51'	—	c 82°30'	b	2H 11° 12°30'	rouge vert					WYROUBOFF [*Ann. de Ch. et Phys.* (6ᵉ s.), t. IX, p. 233; 1886].

Racémate de sodium. $(C^4H^4O^6)Na^2$	O	0,5019 0,3280		*c*	*b*	2E 62°30′						Von Lang (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XLV, p. 117; 1862).
Racémate de thallium. $(C^4H^4O^6)Tl^2$ (1re forme)	M	1,4568 0,7754 β = 90°20′	+	*c* 95°16′	*c* 5°16′	2V 88°30′ 88°22′	rouge jaune	1,81			jaune	Des Cloizeaux [*Ann. de Ch. et Phys.* (4e s.), t. XVII, p. 346; 1869].
Id. (2e forme)	M	1,186 1,2955 β = 96°45′	+	*c* 76°35′ 76°29′ 76° 1′	*c* 166°35′ 166°29′ 166° 1′	2H 106°58′ 106°33′	rouge jaune bleu					
Racémique (acide). $C^4H^6O^6 + H^2O$	T	0,8017 0,4911 α = 75°16′ β = 97°59′ γ = 120°22′		*c* 133° [plan des axes parallèle à (110)].	*c* 43°	2V 67°10′ ρ > υ	jaune moy.	1,526			jaune moy.	Groth [*Physik. Kryst.* (2e éd.), p. 531; 1885].
Résorcine. $C^6H^6O^2 = C^6H^4(OH)^2$ (1)(3)	O	0,9123 0,5876	—	*a*	*b*	2E 76°40′ 76° 6′ 74°35′	rouge jaune bleu	1,555			D	*Id.*, p. 464.
Rhamnose. $C^6H^{12}O^5 + H^2O$	M	0,9996 0,8381 β = 91°15′,5	—	*c* 94°46′	*c* 4°46′	2V 61°21′ 59°22′ 57°28′	rouge jaune bleu	1,4939 1,4988 1,5049			rouge jaune bleu	Vrba [*Sitzb. Ak. Wien*, t. LXXX (I), p. 7; 1879].
Ruthénocyanure de potassium. $K^4RuCy^6 + 3H^2O$	M	0,3936 0,3948 β = 90°6′	—	*c* 32°10′	*b*	2V 54° 0′	D	1,5837			D	Dufet (*C. R.*, t. CXX, p. 379; 1895).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Saccharine.	O	0,6839		*b*	*c*	2 E 8°26′	B					BRUGNATELLI (*Gr. Zeits.*, t. XXIX, p. 54; 1897).
$C^6H^{10}O^5$		0,7374			*c*	7°27′	C					
[*Voir* Table XV pour var.					*c*		D					
d'angle des axes opt. par la					*a*	6°19′	Ca_β(559)					
tempér.]					*a*	7°36′	*Tl*					
					a	8°21′	E					
					a	9° 0′	*b*					
					a	11°16′	F					
					a	12°40′	Sr_δ(461)					
					a	13°50′	G					
						[$t = 16°$]						
Saccharose. *Voir* **Sucre de cannes.**												
Salicine. $C^{13}H^{18}O^7$ $= C^6H^4 \langle {OC^6H^{11}O^5 \ (1) \atop CH^2OH \ (2)}$	O	0,3486 0,401	−	*c*	*b*	$2H_o$ 137° 138°	rouge vert					VON LANG (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXXI, p. 109; 1858).
Salicylate phénylique (salol). $C^{13}H^{10}O^3$ $= \underset{(1)}{OH.C^6H^4}.\underset{(2)}{COOC^6H^5}$	O	0,9684 0,6971	+	*b*	*c*	2 H 92°30′ $\rho > v$						WYROUBOFF (*Bull. Soc. Minér.*, t. XII, p. 443; 1889).
Santonate benzylique. $(C^{15}H^{19}O^4)C^7H^7$	O	0,7701 0,4159	−	*c*	*b*	2 V 85°57′ 86°15′	rouge bleu					PANEBIANCO [*Atti dei Lincei* (3ᵉ s.), t. II, p. 163; 1878].

Santonate éthylique. ($C^{15}H^{19}O^{4}$) $C^{2}H^{5}$	O	0,4515 0,6633		c	a	2 V 64° 6′ 62° 8′ 60° 2′	rouge vert bleu	1,5334 1,5385 1,5418	1,5288 1,5349 1,5391	rouge vert bleu	Strüver (*Gr. Zeits.*, t. II, p. 602; 1878).
Santonate méthylique. ($C^{15}H^{19}O^{4}$) CH^{3}	O	0,501 0,9278	—	c	a	2 V 74°24′ 75°21′ 76°14′	rouge vert bleu	1,5236 1,5331		rouge vert	*Id.*, p. 605.
Santonide. $C^{15}H^{18}O^{3}$	O	0,6524 1,0935	+	c	b	2 V 67° 1′ 68°20′	rouge bleu				*Id.*, p. 591.
Santoninate de sodium. ($C^{15}H^{19}O^{4}$) Na + $3\frac{1}{2}H^{2}O$	O	0,600 1,777	—	c	a	2 E 50° 2′ 52°20′ 55°21′	rouge vert bleu				*Id.*, p. 608. [*Von Lang* (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XLV (II), p. 118; 1862).]
Santonine. $C^{15}H^{18}O^{3}$	O	0,6152 0,4040	+	b	c	2 E 34°50′ 45°30′ 61°30′	rouge jaune vert				Von Lang (*Sitzb. Ak. Wien*, t. XXXI, p. 118; 1858).
						2 E 38°30′ 42°13′ 47°46′ 50°37′ [$t = 17°$]	rouge jaune vert bleu				Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 597; 1867).
						2 E 35°17′ 36° 6′ 41°34′ 47°24′ 48°52′ 54°32′ [$t = 15°$]	B C D *Tl* E F				Brugnatelli (*Gr. Zeits.*, t. XXVII, p. 81; 1896).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Santoninique (acide). $C^{15}H^{20}O^{4}$	O	0,9573 1,5642	— +	*a* *b*	*b* *a*	2V 89°55' 87°40'	rouge bleu					STRÜVER (*Gr. Zeits.*, t. II, p. 600; 1878).
Santonique (acide). $C^{15}H^{20}O^{4}$	O	0,4596 0,6594	—	*c*	*a*	2V 86°34' 87°41'	rouge vert					*Id.*, p. 596.
Santonyle (chlorure de). $C^{15}H^{19}O^{3}.Cl$	O	0,9533 1,1536	+	*c*	*a*	2H 72° 5' 71°35'	rouge bleu					*Id.*, p. 608.
Séléniodiglycolique (acide). $Se(CH^{2}.COOH)^{2}$	M	3,0885 2,9116 $\beta = 95°19'$		*c* 41°	*c* 131°	2V 78°30'	D					ARZRUNI (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 448; 1877).
Sesquiterpène (azotate de). $(C^{15}H^{24})AzO^{3}H$	O	0,9543 1,3837	+	*c*	*b* *b* *b* *a*	2E 23° 6' 18°32' 10°23' 0° 9°19'	*Li* D *Tl* λ=500 bleu					TUTTLE (*N. Jahrb. f. Min.*, Beil.-B. IX, p. 453; 1895).
Sesquiterpène (chlorhydrate de). $(C^{15}H^{24})HCl$	O	0,7865 1,5622	+	*c*	*b*	2H 92° 2' 92°17' 92°26'	*Li* D *Tl*					*Id.*, p. 451.
Shikimate d'ammonium. $C^{7}H^{9}O^{5}.AzH^{4}$	O	0,827 1,759	—	*a*	*b*	2V 68°37'	D	1,6459 1,6522 1,6681	1,5811 1,5865 1,5947	1,4679 1,4699 1,4763	C D F	EYKMAN (*Ber. d. D. chem. Ges.*, t. XXIV, p. 1282; 1891).

Silicotétraphénylamine. Si(AzH.C^6H^5)^4	M	0,9853 1,043 β = 110°20′	!	*c* 27°20′	*c* 117°20′	2V 17°40′	D					SOLLAS *in* REYNOLDS (*J. of chem. Soc.*, t. LV, p. 477; 1889).
Sobrerol. $C^{10}H^{18}O^2$ (inactif).	O	0,4125 0,3411	—	*a*	*b*	2V 44°50′ (app.)						ARMSTRONG et POPE (*J. of chem. Soc.* t. LIX, p. 319; 1891).
Sobrérythrite. $C^{10}H^{20}O^4 + 2H^2O$	M	0,3761 0,6275 β = 97°		[plan des axes g^1(010)]. Les bissect. font 45° avec l'axe *a*.		2V 57°26′ $\rho < v$	D					MICHAILOWSKI *in* GINZBERG (*Ber. d. D. Ges.*, t. XXIX, p. 1197; 1896).
Sorbine. $C^6H^{12}O^6$	O	0,3357 0,3523	—	*b*	*c*	2E 101° 5′ 104°18′	rouge bleu					DES CLOIZEAUX (*Sav. Étr.*, t. XVIII, p. 602; 1867).
Stilbène (oxyde de). $C^{14}H^{12}O = \begin{matrix} C^6H^5.CH \\ C^6H^5.CH \end{matrix} > O$	M	0,4958 1,4816 β = 97°23′	+	*c* 177° (app.)	*c* 87°	2H 70° 7′ 70°37′	*Li* D					BODEWIG (*Gr. Zeits.*, t. III, p. 387; 1879).
Stilbène (iso-) (oxyde de). $C^{14}H^{12}O$	M	0,5254 1,4187 β = 98°52′	—	*b*	*c* 173° ou 83°	2H$_a$ 115°18′ 115°54′	*Li* D					*Id.*
Strychnine (séléniate de). ($C^{21}H^{22}Az^2O^2$)^{2}SeO^{4}H^2+5H^{2}O	M	0,9645 0,8276 β = 108°	+	*c* 31°	*b*	2E 14°						WYROUBOFF [*Ann. de Ch. et Phys.* (7ᵉ s.), t. 1, p. 50; 1894].
Id. à 6H^{2}O. Str^{2}SeO^{4}H^2+6H^{2}O	O ps. Q	1,00 4,3315	—	*c*		2E 93°16′ $\rho > v$						*Id.*, p. 53.

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_n.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Strychnine (sulfate de). $Str^2SO^4H^2 + 5H^2O$	M	0,9482 0,8297 $\beta = 107°33'$	+	c 32°43′	b	2E 16°30′ $\rho < v$ [$t = 17°$]	rouge			1,594	rouge	DES CLOIZEAUX [*Ann. des Mines* (5e s.), t. XIV, p. 390; 1858].
Succinimide (dérivé iodopotassique). $[C^4H^5O^2Az]^4I^3 + KI$	M	0,9928 0,9828	+	c 0° (app.)	b	2E 20°17′	D					E. SCACCHI [*Atti. d. Accad. di Napoli* (série 2), t. VI, n° 16; 1892].
Succinique (acide). $C^4H^6O^4 = CH^2.COOH \mid CH^2.COOH$	M	0,5688 0,6195 $\beta = 91°20'$	—	c 46°43′	c 136°43′	2H_a 85°50′	blanc					WYROUBOFF (*Bull. Soc. Minér.*, t. XVI, p. 35; 1893).
Succinylsuccinate diéthylique. $C^{12}H^{16}O^6 = CH^2.CO.CH.COOC^2H^5 \mid CH.CO.CH^2 \mid COOC^2H^5$	T	0,5809 1,3614 $\alpha = 103°11'$ $\beta = 94°58'$ $\gamma = 96°59'$	—	presque norm. à (110) [plan des axes 10° avec c dans l'angle supérieur $h^1 t$ (100) (110)].		2H 86°52′ 87°36′ 87°51′	*Li* D *Tl*					ARZRUNI (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 450; 1877).
Sucre de cannes. $C^{12}H^{22}O^{11}$	M	1,2595 0,8782 $\beta = 103°30'$	—	c 66°38′	c 156°38′	2V 47°42′ 47°48′ 47°58′	rouge D vert	1,5679 1,5705 1,5737	1,5630 1,5653 1,5687	1,5351 1,5371 1,5404	rouge D vert	BECKE (*Tsch. Mittheil.*, t. VII, p. 261; 1877). [*Des Cloizeaux* (*Ann. des Mines* (5e s.), t. XIV; 1858).]
						2E 78°50′ 79° 7′ 79°29′	*Li* D *Tl*	1,5693 1,5716 1,5734	1,5638 1,5667 1,5685	1,5379 1,5397 1,5422	*Li* D *Tl*	CALDERON (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 73; 1877).
						2E 78°30′	D	1,5698	1,5643	1,5362	D	F. KOHLRAUSCH (*Wied. Ann.*, t. IV, p. 30; 1878).

Sucre de lait *Voir* **Lactose.**

Sulfanilate de sodium. $C^6H^4(AzH^2)SO^3Na + H^2O$ (1) (4)	O	0,7855 0,7948	+	*c*	*a*	2V 65°38′ 65°17′ 65° 1′	*Li* D *Tl*	1,5629 1,5666 1,5717	*Li* D *Tl*	HENNIGES (*Inaug. Dissert.*, Göttingen, 1881, et *Gr. Zeits.*, t. VII, p. 526; 1883).
Sulfhydantoïne. $C^3H^4Az^2SO$	O	0,7951 0,9210	—	*b*	*c*	2V 81°34′ $\rho > v$	D	1,7372	D	FRIEDLÄNDER (*Gr. Zeits.*, t. III, p. 176; 1879).
***m*-Sulfobenzoate de sodium.** $C^7H^5O^2(SO^3)Na + 2H^2O = C^6H^4\langle{}^{COOH\ (1)}_{SO^3Na\ (3)} + 2H^2O$	T	0,5123 1,7144 $\alpha = 95°43'$ $\beta = 103°33'$ $\gamma = 78°24'$	—	presque pp. à g^1	presque pp. à *p*	2E 85°14′ 86° 7′ 87° 4′	*Li* D *Tl*			WICKEL (*Inaug. Dissert.*, Göttingen, 1884, et *Gr. Zeits.*, t. XI, p. 79; 1886).
Sulfocamphylate acide de plomb. $C^{18}H^{30}PbS^2O^{12} + 4H^2O$	O	0,7228 0,8080	—	*c*	*a*	2E 78°17′				VON ZEPHAROVICH [*Sitzb. Ak. Wien*, t. LXXIII (I), p. 7; 1873].
Sulfocarbanilide. $CS(AzH.C^6H^5)^2$	O	0,7150 3,2597		*c*	*b*	2H 96°10′½ 95°40′ 95° 7′ (huile d'amandes)	*Li* D *Tl*			ARZRUNI *in* LOSANITSCH (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XIX, p. 1821; 1886).
Sulfocyanacétique (acide iso-). $C^3H^3AzSO^2 = CS : Az.CH^2.COOH$	O	0,8894 1,2677	—	*b*	*a*	2V 64°53′ $\rho > v$	D			FRIEDLÄNDER (*Gr. Zeits.*, t. III, p. 174; 1879).
Sulfocyanure de didyme et cyanure de mercure. $Di(CyS)^3 + 3HgCy^2 + 12H^2O$	O	0,3556 0,2449	+	*b*	*c*	2E 88°42′ $\rho < v$ (app)				TOPSOË (*Bih. till Sv. Vet. Ak.*, t. II, n° 5; 1874).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Sulfocyanure de lanthane et cyanure de mercure. $La(CyS)^3 + 3HgCy^2 + 12H^2O$	M	2,2787 2,5787 $\beta = 92°37'$	+	*c* $2°\frac{1}{2}$ (app.)	*c* $92°\frac{1}{2}$ (app.)	2E 127°16′						Topsoë (*Bih. till Sv. Vet. Ak.*, t. II, n° 5; 1874).
Sulfourée. $CH^4Az^2S = CS\langle^{AzH^2}_{AzH^2}$	O	0,7163 ?	—	*b*	*c*	2E $72°\frac{3}{4}$ à $70°\frac{1}{2}$	*Li*					Hintze (*Gr. Zeits.*, t. IX, p. 552; 1884).
Sulfovinate de baryum. *Voir* **Éthylsulfate de baryum.**												
Sylvestrènenitrolbenzylamine. $C^{17}H^{24}Az^2O = C^{10}H^{16}(AzO.AzH.CH^2.C^6H^5)$	O	0,7024 0,4348	+	*a*	*b*	$2H_o$ 112°16′	D					Beyer (*Gr. Zeits.*, t. XVIII, p. 305; 1891).
Tartrate acide d'ammonium. $(C^4H^4O^6)H(AzH^4)$	O	0,6933 0,7086	—	*b*	*a*	2V 79°54′ $\rho > v$	D	1,5861 1,5910 1,6000	1,5577 1,5614 1,5689	1,5168 1,5188 1,5279	C D F	Topsoë et Christiansen [*Ann. de Ch. et Phys.* (5e s.), t. I, p. 64; 1874]. [*Von Lang* (*Sitzb. Ak. Wien*, t. LV (II), p. 420; 1867).]
Tartrate acide de potassium. $(C^4H^4O^6)HK$	O	0,7115 0,7372	—	*b*	*a*	2E 161°40′ $\rho > v$						Von Lang (*Sitzb. Ak. Wien*. t. XXXI, p. 109; 1858).
Tartrate acide de sodium. $(C^4H^4O^6)HNa + H^2O$	O	0,818 0,683	+	*c*	*b*	2V 51°31′ 52°18′	rouge bleu		1,5332 1,5374		rouge bleu	Brio (*Sitzb. Ak. Wien*, t. LV (II), p. 875; 1867).

Tartrate acide de strontium. $C^4H^4O^6Sr + 3C^4H^6O^6$	O	0,95 0,877		*a*	*b*	2H 76°13' 76°56'	rouge vert					WYROUBOFF [*Ann. de Ch. et Phys.* (4ᵉ s.), t. X, p. 460; 1867].
Tartrate acide de strontium. $C^4H^4O^6Sr + C^4H^6O^6 + 4H^2O$ (?)	M	0,752 0,707 $\beta = 112°37'$		*b*	*c* 164° 6'	2H 69°14' 69°45'	rouge vert					*Id.*
Tartrate acide de thallium. $(C^4H^4O^6)HTl$	O	0,6976 0,7275	—	*b*	*a*	2H 92°38' 92°42' 93°42' [$t = 18°$]	rouge jaune bleu					DES CLOIZEAUX [*Ann. de Chim. et Phys.* (4ᵉ s.), t. XVII, p. 334; 1869]. [*Von Lang* (*Sitzb. Ak. Wien*, t. LV (II), p. 420; 1867).]

Tartrate d'acétamide. *Voir* **Acétamide** (**tartrate d'**).

Tartrate d'ammonium. $C^4H^4O^6(AzH^4)^2$	M	1,1493 1,4291 $\beta = 92°25'$	—	*c* 18°41' 18°42' 18°49'	*c* 108°41' 108°42' 108°49'	2V 39°32' 39°36' 40° 0'	rouge jaune bleu		1,579 1,581 1,591		rouge jaune bleu	DES CLOIZEAUX (*Sav. Étr.*, t. XVIII, p. 688; 1867). [*Miller* (*Pogg. Ann.*, t. XXXVII; 1836).]
Tartrate d'ammonium et antimonyle. $2[C^4H^4O^6(SbO)(AzH^4)] + H^2O$	O	0,8923 1,08	—	*b*	*a*	2V 68° 8' $\rho > \upsilon$	C		1,6229		C	TOPSOË et CHRISTIANSEN [*Ann. de Ch. et Phys.* (5ᵉ s.), t. I, p. 67; 1874].
Tartrate d'ammonium et lithium. $(C^4H^4O^6)Li(AzH^4) + H^2O$	O	0,5393 0,4404	+	*b*	*a*	2V 87° 6'	rouge		1,5673		rouge	WYROUBOFF [*Ann. de Ch. et Phys.* (4ᵉ s.), t. X, p. 456; 1867].

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Tartrate d'ammonium et sodium. [Sel de Seignette ammoniacal]. $(C^4H^4O^6)Na(AzH^4)+4H^2O$ [*Voir* Table XV, pour variation d'indice par la température].	O	0,8233 0,420	—	*c*	*b*	2E 100° 70°	rouge violet					DE SENARMONT [*Ann. de Ch. et Phys.* (3ᵉ s.), t. XXXIII, p. 416; 1851].
						2E 106°40' 96°30' 86°30'	*Li* D vert	1,4956 1,4990 1,5016	1,4942 1,4980 1,5007	1,4909 1,4950 1,4974	*Li* D verre vert	WYROUBOFF (*Bull. Soc. Minér.*, t. VII, p. 9; 1884).
								1,49965	1,49850 [$t = 20°$]	1,49530	D	LAVENIR (*Bull. Soc. Minér.*, t. XVII, p. 192; 1894).
Tartrate d'antimonyle et calcium *avec* **azotate de calcium.** $(C^4H^4O^6)^2(SbO)^2Ca + (AzO^3)^2Ca + \frac{3}{2}H^2O$	O	0,5306 1,012	+	*c*	*a*	2E 66° 4' 63° 5'	rouge violet	1,6196	1,5855	1,5811	jaune	DES CLOIZEAUX [*Ann. des Mines* (5ᵉ s.), t. XIV, p. 368; 1858].
Tartrate d'antimonyle et calcium *avec* **azotate de potassium.** $(C^4H^4O^6)^2(SbO)^2Ca + AzO^3K + H^2O$	O	0,9799 0,5158		*b*	*c*	2E 64° 1'	D					TRAUBE (*N. Jahrb. f. Min.*, Beil.-B. VIII, p. 523; 1893).
Tartrate d'antimonyle et potassium. [Émétique] $2[(C^4H^4O^6)(SbO)K]+H^2O$	O	0,9556 1,1054	—	*b*	*a*	2E 75°30'						VON LANG (*Sitzb. Akad. Wien*, t. XXXI, p. 110; 1858).
						2E 85°20' 83°10'	rouge bleu					DES CLOIZEAUX (*Nouv. rech.*, t. XVIII, p. 566; 1867).

						2E 75"50'	D	1,6322 1,6375 1,6511	1,6306 1,6360 1,6497	1,6148 6,6199 1,6325	C D F	Topsoë et Christiansen [*Ann. de Ch. et Phys.* (5ᵉ s.), t. I, p. 68; 1874].
Tartrate d'antimonyle et potassium *avec* **azotate de sodium.** $4[(C^4H^4O^6)(SbO)K]$ $+ AzO^3Na + 2H^2O$	O	0,9195 0,4763	—	*c*	*a*	2E 88°37'	D					Traube (*N. Jahrb. f. Min.*, Beil.-B. VIII, p. 523; 1893).
Autre. $2[(C^4H^4O^6)(SbO)K]$ $+ AzO^3Na + H^2O$	O	0,9121 0,5073	—	*a*	*b*	2E 90°45'	D					*Id.*
Tartrate d'antimonyle et rubidium. $2[(C^4H^4O^6)(SbO)Rb] + H^2O$	O	0,459 1,3655	—	*c*	*b*	2H 89°50' 89°32' n_H { 1,466 1,478	rouge bleu (*r*) (*b*)					Des Cloizeaux (*Sav. étr.*, t. XVIII, p. 566; 1867).
Tartrate d'antimonyle et strontium. $(C^4H^4O^6)^2(SbO)^2Sr$	H	0,8273	—						1,6827	1,5874	rouge	Id. [*Ann. des Mines* (5ᵉ s.), t. XIV, p. 354; 1858].
Tartrate d'antimonyle et thallium. $2[(C^4H^4O^6)(SbO)Tl] + H^2O$	O	0,9988 1,0035	—	*c*	*b*	2E 0° [$t = 15°$] 20° à 25° [$t = 70°$]						Id. [*Ann. de Ch. et Phys.* (4ᵉ s.), t. XVII, p. 343; 1869].
Tartrate d'arsényle et strontium *avec* **azotate d'ammonium.** $(C^4H^4O^6)^2(AsO)^2Sr$ $+ AzO^3(AzH^4) + 3H^2O$	O	0,6498 0,6371	+	*c*	*b*	axes très écartés $\rho > \nu$						Id. [*Ann. des Mines* (5ᵉ s.), t. XIV, p. 368; 1858].

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	INDICES PRINCIPAUX. n_m.	INDICES PRINCIPAUX. n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Tartrate de benzylhydroxylamine. *Voir* **Benzylhydroxylamine (tartrate de).**												
Tartrate de diméthylpipérazine. *Voir* **Diméthylpipérazine (tartrate de).**												
Tartrate de lithium et potassium. ($C^4H^4O^6$) K Li + H^2O	O	0,5372 0,4355	+	*a*	*c*	2 V 75°58′ $\rho < v$	rouge		1,5226		rouge	Wyrouboff [*Ann. de Ch. et Phys.* (4ᵉ s.), t. X, p. 456; 1867].
Tartrate de lithium et rubidium. ($C^4H^4O^6$) Rb Li + H^2O	O	0,5415 0,2905	—	*a*	*b*	2 V 57°10′ $\rho > v$	rouge		1,552		rouge	Id. (*Bull. Soc. Minér.*, t. VI, p. 54; 1883).
Tartrate de lithium et thallium. ($C^4H^4O^6$) Tl Li + H^2O	O	0,5369 0,2933	+	*b*	*a* *c* *c*	2 E 24°40′ 24°40′ 43°38′	rouge vert bleu					*Id.*
Tartrate de lysidine. *Voir* **Lysidine (tartrate de).**												
Tartrate d'oxamide. *Voir* **Oxamide (tartrate d').**												
Tartrate de potassium. ($C^4H^4O^6$) $K^2 + \frac{1}{2} H^2O$	M	3,0869 3,970 $\beta = 90°50'$	—	*c* 22° (app.)	*b*	2 E 102°16′ 104°24′ 106°21′	rouge vert violet					Des Cloizeaux [*Ann. des Mines* (5ᵉ s.), t. XIV, p. 409; 1858]. [*Miller* (*Pogg. Ann.*, t. LV, p. 630; 1842).]

Tartrate de potassium et sodium. [Sel de Seignette] $(C^4H^4O^6)KNa + 4H^2O$ (*Voir* Table XV pour variation des indices par la température).	[illegible]	0,8317 0,4296	[illegible]	*a*	*c*	2V 76° 56°	rouge violet		1,4929 1,4985		rouge violet	Herschell (*Edimb. J. of Sc.*, t. X, p. 296; 1829).
						2E 120°26′ 117°40′ 111°42′ 103°21′	rouge jaune vert violet	1,493 1,4957	1,491 1,4930	1,490 1,4917	rouge jaune	Des Cloizeaux [*Ann. des Mines* (5ᵉ s.), t. XIV, p. 367; 1858].
						2V 73°17′ 71°28′ [$t = 20°$]	rouge jaune	1,49500 1,49659	1,49169 1,49314 [$t=25°$]	1,48985 1,49134	rouge D	Müttrich (*Pogg. Ann.*, t. CXXI, p. 193; 1864).
								1,49541	1,49196 [$t=20°$]	1,49001	D	Lavenir (*Bull. Soc. Minér.*, t. XVII, p. 192; 1894).
Tartrate de sodium et thallium. [Sel de Seignette thalleux]. $(C^4H^4O^6)TlNa + 4H^2O$	O	0,8491 0,4307	—	*c*	*b*	2E 76° 72° ½ (app.)	rouge bleu					Des Cloizeaux [*Ann. de Ch. et Phys.* (4ᵉ s.), t. XVII, p. 338; 1869].
Tartrate de sodium et thallium. $(C^4H^4O^6)^2NaTl^3$	O	0,8591 0,5744	+	*b*	*a*	2E 71°20′ 75°40′ 100°56′	rouge jaune bleu					*Id.*, p. 340.

Tartrate de thalline. *Voir* **Thalline (tartrate de).**

Tartrate de thallium $(C^4H^4O^6)Tl^2$	M	0,5937 0,5407 $\beta = 93°17′$	—	*c* 101°	*b*	2H 59°30′ 64°	rouge vert					Wyrouboff (*Bull. Soc. Minér.*, t. IX, p. 108; 1886).
Tartrate de thallium (*hydraté*). $2[(C^4H^4O^6)Tl^2] + H^2O$	M	0,7401 1,0195 $\beta = 110°23′$	—	*c* 173° 7′	*b*	2H 86°12′ 87°14′	rouge jaune bleu					Des Cloizeaux [*Ann. de Ch. et Phys.* (4ᵉ s.), t. XVII, p. 335; 1869].

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g	INDICES PRINCIPAUX. n_m	INDICES PRINCIPAUX. n_p	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Tartrate inactif de.... *Voir* **Mésotartrate de....**												
Tartrique (acide dextro). $C^4H^6O^6$	M	1,2747 1,0266 β = 100° 17′	+	c 108° 42′ c 117° 50′	b b	2 V 78° 40′ ρ > υ	rouge jaune bleu					Des Cloizeaux (*Sav. Étr.*, t. XVIII, p. 624; 1867). [*De Senarmont* (*Ann. de Ch. et Phys.* (3e s.), t. XXXIII; 1851).]
						2 E 146° 6′	D	1,6047	1,5355	1,4951	D	F. Kohlrausch (*Wied. Ann.*, t. IV, p. 29; 1878).
								1,6045	1,5352	1,4957	D	Perrot (*Arch. de Genève* (3e Pér.), t. XXI, p. 115; 1889).
Taurine. $C^2H^7AzSO^3$	M	0,6827 0,4539 β = 93° 38′	+	b	c 135° ½	2 E 112° 114° (app.)	rouge violet					Des Cloizeaux (*Ann. des Mines* (5e s.), t. XIV, p. 394; 1858).
Térébenthène (hydrate de). $(C^{10}H^{16})2H^2O + aq$	O	0,8072 0,4764	+	a	c	2 V 77° 37′ 77° 27′ 77° 18′	Li D Tl	1,5211 1,5243 1,5272	1,5093 1,5124 1,5148	1,5024 1,5049 1,5073	Li D Tl	Arzruni (*Pogg. Ann.*, t. CLII, p. 282; 1874). [*Des Cloizeaux* (*Sav. Étr.*, t. XVIII, p. 610).] [*Grailich* (*Kr.-Unters.* 1858).]
Terpine. *Voir* **Térébenthène (hydrate de).**												
Terpinènenitroléthylamine. $C^{12}H^{22}Az^2O$ $OH.Az:C^{10}H^{15}.AzH.C^2H^5$	M	1,0618 0,4466 β = 108° 11′		c 26°	b	2 E 127° 25′ 128° 32′ 130° 18′	Li D Tl		1,5536		D	Krantz (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 171; 1888).

Terpinènenitrolméthylamine. $C^{11}H^{20}Az^2O$ = $OH.Az:C^{10}H^{15}.AzH.CH^3$	M	0,8819 0,4292 β = 109°5′		c 31°	b	2E 93°18′ 93°56′ 94°34′	*Li* D *Tl*		1,5744		D	*Id.*, p. 170.
Tétracétylquinate éthylique. $C^{11}H^{24}O^6$ = $C^6H^7(OC^2H^3O)^4.COO(C^2H^5)$	O	0,533 0,4436	—	c	b	2V 79°58′ ρ = υ		1,5111 1,5138 1,5172	1,4967 1,4995 1,5029	1,4869 1,4897 1,4931	*Li* D *Tl*	Hillebrand (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 303; 1877).
Tétramylammonium (azotate de). $AzO^3Az(C^5H^{11})^4$	O	0,5310 0,4795	+	a	b	2E 50° (app.)						Von Lang (*Sitzb. Ak. Wien*, t. LV (II), p. 415; 1867).
Tétrabromodinitrobenzène. $C^6Br^4(AzO^2)^2$ [Br = 1.2.3.5]	M	1,0605 0,7778 β = 97°33′	—	c 129°33′	b	2E 45°29′ 45°58′	*Li* D					Bodewig (*Gr. Zeits.*, t. III, p. 399; 1879).
Tétrachloro-α-cétonaphtalène. $C^{10}H^4OCl^4$ $= C^6H^4 \lt^{CO - CCl^2}_{CCl = CCl}$	M	1,2861 1,2615 β = 92°3′	—	b	c 47°48′ 49°56′ 47°13′	2H 86° 5′ 88°43′ 87°38′	*Li* D *Tl*		[n_m = 1,4647 1,4678 1,4708]			Jenssen (*Gr. Zeits.*, t. XVII, p. 227; 1890).
Tétrachloro-β-cétonaphtalène et Hexachloro-β-cétohydronaphtalène. $C^{10}H^4OCl^4 + C^{10}H^4OCl^6$	O	0,5890 0,6812	+	b	c	2E 75°15′ 76°12′ 77°24′	*Li* D *Tl*					*Id.*, p. 239.
***p*-Tétracrésylsilicium.** $(C^7H^7)^4Si$	M	1,1262 0,9420 β = 108°50′	—	dans l'angle obtus des axes	b	2E 82°½ ρ > υ	blanc					Arzruni *in* Polis (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XIX, p. 1021; 1886).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Tétraéthylammonium et aluminium (sulfate de). [Az(C²H⁵)⁴]Al(SO⁴)²+6H²O	M	3,4654 1,7640 β = 99°2′		c 90° (app.)	b	2E 33°10′						Ch. Sorret [*Arch. de Gen.* (3ᵉ Pér.), t. XX, p. 64; 1888].
Tétraéthylphosphonium (iodure de). P(C²H⁵)⁴I	H	1,4722	+					1,668		1,660	blanc	Q. Sella [*Mem. d. Accad. di Torino* (2ᵉ s.), t. XX, p. 373; 1861].
Tétraéthyl-*p*-phénylène-diamine. (C⁶H⁴)Az²(C²H⁵)⁴	M	0,99 1,833 β = 90°30′	—	c 0°30′ (app.)	c 90°30′ (app.)	2E 21°10′ 22°40′	rouge bleu					Schrauf (*Sitzb. Akad. Wien*, t. LXXXVIII, p. 756; 1883).
*ac.*1.5. **Tétrahydronaphtylènediamine (chlorhydrate de).** (C¹⁰H¹⁴Az²)2HCl	O	0,574 0,906		b	a	2E 56°23′ (verre)	D					Bamberger et Hoskins-Abrahall (*Ber. d. D. Ges.*, t. XXII, p. 950; 1889).
Tétrahydrophtalique (acide) Δ². C⁸H¹⁰O⁴ = CH² — CH² — CH.COOH / CH² — CH = C .COOH	M	1,5381 1,3609 β = 102°30′		c 42°½	b	2H$_o$ 97° (app.) (verre)	D					Villiger (*Gr. Zeits.*, t. XXI, p. 350; 1893).

Tétrahydro-*p*-quinanisol. *Voir* **Thalline.**

Tétraméthylanthracène (hydrure de) $C^{14}H^{20} = CH^3.C^6H^3$ $: [CH(CH^3)]^2 : C^6H^3.CH^3$	O	0,6749 0,9242		*c*	*b* *b* *b* *a*	2E 91° 83° 70° 55°	*Li* D *Tl* bleu					HINTZE (*Lieb. Ann.*, t. CCXXXV, p. 317; 1886 et *Gr. Zeits.*, t. XIII, p. 602; 1888).
Tétraméthylapionol. $C^6H^2(OCH^3)^4$	O	0,9454 1,0755	+	*c*	*b*	2E 80° 1′	D		1,5439		D	BOËRIS (*Gazz. chim. ital.*, t. XXVI (II), p. 297; 1896).
Tétraméthylpyrocolle. $C^{14}H^{14}O^2Az^2 = (CH^3)^2C^4H.$ $Az\langle{}^{CO}_{CO}\rangle Az.C^4H(CH^3)^2$	O	0,7883 0,9460	—	*c*	*b*	2E 44°56′ 46°20′ 54°25′	rouge jaune bleu			1,4676 1,4707 1,4746	rouge jaune vert	NEGRI (*Riv. d. Min. e Crist. ital.*, t. III, p. 8; 1888).
Tétrazol barytique. $(CHAz^4)^2Ba + 3\frac{1}{2}H^2O$	O	0,5689 0,7217		*c*	*b*	2E 40°	blanc					FREY *in* THIELE et INGLE (*Lieb. Ann.*, t. CCLXXXVII, p. 248; 1895).
Thalline $C^9H^{10}Az(OCH^3)$	O	0,9412 1,0307	—	*a*	*b* *b* *c*	2E 19°51 11° 6′ 13°36′	*Li* D *Tl*					LIWEH (*Gr. Zeits.*, t. XII, p. 156; 1887).
Thalline (tartrate de). $(C^{10}H^{13}AzO)C^4H^6O^6$	O	0,4843 1,5438	+	*c*	*b*	2V 77°54′ 78° 14′ 79° 2′	*Li* D *Tl*					*Id.*
Thuyacétonique (acide). $C^{10}H^{16}O^3$	O	0,9553 1,2623	+	*c*	*b*	2E 73°43′ 74° 14′ 74°41′ 75° 8′	*Li* D *Tl* bleu					TUTTLE (*N. Jahrb. f. Min.* Beil.-B. IX, p. 455; 1895).
Toluènedisulfothiosulfonique (thioanhydride). $(C^7H^7SO^2)^2S^3$	Q	2,6905	—						1,7064	1,6639	D	BRUGNATELLI (*Gi. di Min. di Sansoni*, t. III, p. 1; 1893).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
p-**Toluènethiosulfonate-*p*-crésylique.** $C^{14}H^{14}S^2O^2$ = $CH^3.C^6H^4.SO^2.S.C^6H^4.CH^3$ (4) (1) (4)	M	0,4463 1,0294 β = 92°56′		*b*	(varie de 90° entre le rouge et le violet).	2E 17°59′ 19°29′ 19°47′ 28°36′	*Li* D *Tl* bleu					Fock (*Gr. Zeits.*, t. VII, p. 43; 1883).
o-**Toluidine** (**bromhydrate de**) $(CH^3.C^6H^4.AzH^2)HBr$ (1) (2)	O	0,9136 0,3078	−	*b*	*c*	2V 82°37′ ρ > *v*	D		1,6669		D	Bertram (*Inaug. Diss.*, Göttingen, 1882 et *Gr. Zeits.*, t. IX, p. 305; 1884).
p-**Toluidine** (**chlorostannate de**) $[(CH^3.C^6H^4.AzH^2)HCl]^2SnCl^4$ (1) (4)	M	1,8341 3,3702 β = 98°40′	+	*b*	*c* 19°10′	2V 77°	D					Hiortdahl (*Gr. Zeits.*, t. VI, p. 485; 1882).
p-**Toluidine** (**picrate de**). $C^{13}H^{12}Az^4O^7$ = $(CH^3.C^6H^4.AzH^2)$ $[OH.C^6H^2(AzO^2)^3]$	M	0,8612 0,9655 β = 110°36′	−	*c* 4°	*c* 94° (rouge) *b* (autres couleurs)	2E 25°42′	D					Keith (*N. Jahrb. f. Min.*, Beil-B VI, p. 177; 1889).
p-**Toluidine-*o*-sulfonique** (**acide**). $C^6H^3(CH^3)(AzH^2)SO^2.OH$ (1) (4) (2)	M	1,2424 2,22 β = 96°59′	+	*c* 7° (app.)	*c* 97°	2E 87°54′						Mats Weibull (*Gr. Zeits.*, t. XV, p. 251; 1889).

Tolyl.... *Voir* **Crésyl**....

Tribenzhydroxylamine. $(C^7H^7)^3OAz$ (α)	M	1,8536 1,1418 $\beta=98°18'$	+	c 41° 3′	c 131° 3′	2V 80° (app.)					Klein et Trechmann (*Lieb. Ann.*, t. CLXXXVI, p. 76; 1877). [*Klein* (*Id.*, t. CLXVI, p. 183; 1873).]
Id. (β).	M	0,8970 0,3004 $\beta=96°39'$	+	(pl. des axes perp. à *b*).		2H 88°45′ 91°14′ 93°16′	rouge vert bleu				
Id. (γ).	M	0,9257 ? $\beta=114°6'$	+	c 24° (app.)	c 114°	2H 104°35′ 105° 5′ 105°30′	rouge jaune vert				
Tribenzylamine. $(C^7H^7)^3Az$	M	1,2242 1,0130 $\beta=95°4'$	+	c 130° (app.)	*b*	2V 82° (app.) $\rho < \nu$	blanc				Panebianco [*Gazz. chim. ital.* (3ᵉ s.), t. VIII, p. 354; 1878].
Tribenzylamine (**azotate de**). $(C^7H^7)^3Az(AzO^3H)$	O	2,4943 0,9978	—	*a*	*b*	2E 45°20′ 47°40′	rouge bleu				*Id.*
Tribenzylamine (**sulfate de**). $[(C^7H^7)^3Az]^2SO^4H^2$	M	0,883 0,880 $\beta=100°25'$	—	*b*	c 49°55′ ou 139°55′	2H 105°	rouge				*Id.*
Tribrométhylidène (**tribromolactate de**). $CBr^3.CH\left\langle{}^{COO}_{O}\right\rangle CH.CBr^3$	M	?	+	?	*b*	$2H_o$ 97°16′ $\rho < \nu$	D				Bodewio (*Gr. Zeits.*, t. V, p. 574; 1881).
Tribrométhylidène (**trichlorolactate de**). $CCl^3.CH\left\langle{}^{COO}_{O}\right\rangle CH.CBr^3$	M	1,2216 0,3733 $\beta=93°32'$	+	?	*b*	$2H_o$ 99° 3′ 99°22′	*Li* D				*Id.*

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Tribromodinitrobenzène. $C^6HBr^3(AzO^2)^2$ $\begin{bmatrix} Br & 2.3.5 & (?) \\ AzO^2 & 1.4 & \end{bmatrix}$	T	0,4556 0,4572 $\alpha = 90° 7'$ $\beta = 112°22'$ $\gamma = 94°56'5$	—	presque pp. à c. [pl. des axes presque parallèle à l'arête (001)($\bar{1}$10)]		2H 74° (app.)						Panebianco (*Gazz. chim. ital.*, t. IX, p. 354; 1879).
Tribromonitrobenzène. $C^6H^2Br^3(AzO^2)$ (1.3.5)	M	0,6500 0,3701 $\beta = 99°53'$	—	c 136°57'	b	2E 88°16' 90°13'	*Li* D					Bodewig (*Gr. Zeits.*, t. III, p. 399; 1879). [*Panebianco* (*loc. cit.*).]
Tribromopropionique (acide). $C^3H^3Br^3O^2$	M	1,8360 0,3151 $\beta = 124°0'$	+	c 38°	b	2E 44°24' $\rho > \nu$						Becke (*Sitzb. Ak. Wien*, t. LXXXIII, p. 275; 1881).
Trichloracétamide. $C^2Cl^3O.AzH^2$	M	1,7485 0,8490 $\beta = 101°24'$	+	c 0° (app.)	c 90°	$2H_o$ 164°	D					Bodewig (*Gr. Zeits.*, t. V, p. 556; 1881).
Trichloréthylidène (tribromolactate de). $CBr^3.CH\langle{COO \atop O}\rangle CH.CCl^3$	M	? 0,3682 $\beta = 95°44'$	+	b	c 170°2'	$2H_o$ 95°23' 95°13'	*Li* D					*Id.*, p. 575.
Trichloréthylidène (trichlorolactate de). $CCl^3.CH\langle{COO \atop O}\rangle CH.CCl^3$	M	1,2083 0,3620 $\beta = 95°8'$	+	c 168°26' 168°16'	b	$2H_o$ 99°27' 99°51'	*Li* D					Bodewig (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 594; 1877).

Trichloro-α-cétonaphtalène. $C^{10}H^5OCl^3$ $= C^6H^4 \langle {CO - CCl^2 \atop CCl = CH} $	M	1,3023 1,1764 $\beta = 97°37'$	—	*b*	*c* 81°37' 78° 7' 80° 4'	2E 109°48' 113°20' 117°30'	*Li* D *Tl*					Jenssen (*Gr. Zeits.*, t. XVII, p. 225; 1890).
α-Trichloro-β-cétonaphtalène. $C^{10}H^5OCl^3$ $= C^6H^4 \langle {CCl^2 - CO \atop CCl = CH}$	O	0,4903 3,0061	+	*c*	*b*	2E 96°30' 93°34' 89°24'	*Li* D *Tl*		1,5617		D	*Id.*, p. 231.
Triéthylallylsulfourée phosphorée. ${Az \atop P}\{(C^2H^5)^3(C^3H^5)CS\}$	M	2,510 2,089 $\beta = 115°15'$	—	*c* 156°20'	*c* 66°20'	2V 72°½	blanc		1,657		blanc	Q. Sella [*Mem. d. Accad. di Torino* (2ᵉ s.), t. XX, p. 367; 1861].
Triéthylènetricrésyltriamine. $C^{27}H^{33}Az^3$ $= (C^2H^4)^3(C^6H^4.CH^3)^3Az^3$	M	0,5816 1,0309 $\beta = 104°37'$	+	*c* 7°41'	*c* 97°41'	2H 44°50' 45°15' 45°42'	*Li* D *Tl*					Heintze (*Inaug. Dissert.* Göttingen, 1884 et *Gr. Zeits.*, t. XI, p. 89; 1886).
Triéthyléthylènephosphammonium (chloroplatinate de). ${Az \atop P}\left\{{H^3 \atop {(C^2H^5)^3Cl^2 + PtCl^4 \atop C^2H^4}}\right.$	O	0,5812 2,8449	—	*b*	*a*	2E 60°	blanc					Q. Sella (*loc. cit.*, p. 398).
Triéthylphosphine et sulfure de carbone. $P(C^2H^5)^3 + CS^2$	M	0,5279 0,1796 $\beta = 96°56'$	+	*b*	*c* 120° (app.)	2V 70° (app.)	blanc					*Id.*, p. 363.

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Triéthylphosphine **(oxyde de)** **et iodure de zinc.** $2[P(C^2H^5)^3O]+ZnI^2$	M	1,1047 1,4706 $\beta=96°47'$	+	*b*	*c* 0° (app.)	2V 78°	blanc					Q. SELLA (*loc. cit.*, p. 402).
Triéthylphosphine **(sulfure de).** $P(C^2H^5)^3S$	H	0,7011	+					1,65	1,59		blanc	*Id.*, p. 360.
Triéthylsulfine **(chloroplatinate de).** $[(C^2H^5)^3SCl]^2PtCl^4$	M	1,4930 1,6504 $\beta=125°12'$	— — +	*c* 57°12' *c* 57°12' *b*	*b* *b* *c* 57°12'	$2V_a$ 88°29' 89°45' $2V_o$ 90°57'	*Li* D *Tl*		1,6290 1,6371		*Li* D	LAIRD (*Gr. Zeits.*, t. XIV, p. 10; 1888).
Triméthylaminéthylène **(dibromure de).** $Az(CH^3)^3(C^2H^4Br)Br$	M	0,8478 0,8696 $\beta=108°58'$	+	*c* 140°½	*b*	2E 39°50' 40° 2'	*Li* D					HŒFINGHOFF (*Inaug. Dissert.*, Halle, 1889 et *Gr. Zeits.*, t. XX, p. 306; 1892).
m-**Triméthylchloramino-** **benzoïque (acide).** $C^{10}H^{14}ClAzO^2+H^2O=$ $C^6H^4\langle^{COOH\ (1)}_{Az(CH^3)^3Cl\ (3)}+H^2O$	M	1,9388 0,8757 $\beta=91°11'$	—	*c* 130°	*c* 40°	2H 54°53' 55°52' 56°36'	*Li* D *Tl*					ZINGEL (*Inaug. Dissert.*, Göttingen, 1883 et *Gr. Zeits.*, t. X, p. 414; 1885).
Triméthyl-*m*-chlorophé- **nylammonium (bromu-** **re de).** $Cl_{(1)}.C^6H^4.Az(CH^3)^3Br_{(3)}$	O	0,8753 0,5339	—	*c*	*b* *b* *a*	2E 8° 1' 3°25' 6°20'	*Li* D *Tl*					HEINTZE (*Inaug. Dissert.*, Göttingen, 1884 et *Gr. Zeits.*, t. XI, p. 86; 1886).

Triméthyl-*m*-chlorophénylammonium (chlorure de). Cl.C^6H^4.Az$(CH^3)^3$Cl (1) (3)	O	0,875 0,534		*c*	*a*	2E 25°23' 24°59' 24°25'	*Li* D *Tl*					*Id.*
Triméthylcolchidiméthylnate méthylique (iodométhylate de). $C^{15}(OCH^3)^3$ Az$(CH^3)^2$(COOCH^3)(CH^{3}I)	O M (?)	2,5252 1,3009 β = 90°		*b*	*c*	2V 72° (app.)						HEBERDEY [*Sitzb. Akad. Wien*, t. CIII (I), p. 604; 1894].
Triméthyl-*p*-crésylammonium (iodure de). CH^3.C^6H^4.Az$(CH^3)^3$I (1) (4)	O	0,7175 3,0549	+	*c*	*a*	2E 18°40' 20°36' 22°42'	*Li* D *Tl*					HEINTZE (*loc. cit.*, p. 88).
Triméthylphénylammonium et zinc (iodure de). [$(CH^3)^3C^6H^5$Az]^{2}ZnI^4	O	0,7089 0,5780	+	*b*	*a*	2H 38°39' 38°31' 38°32'	*Li* D *Tl*					HIORTDAHL (*Gr. Zeits.*, t. VI, p. 481; 1882).
Triméthylphénylpyrazolone. $C^{12}H^{14}Az^2O$ = AzC^6H^5 / Az — CO / ‖ — | / CH^3C — C$(CH^3)^2$	M	1,8263 1,3588 β = 101°24'		*c* 75°	*b*	2V 74° 2'	D		1,5384		D	WINCKLER (*Gr. Zeits.*, t. XXIV, p. 322; 1895).
Trinitrobenzoïque (acide). $C^6H^2(AzO^2)^3$COOH (1.3.5)	O	0,877 0,571	+	*b*	*a*	2E 90°25' 84°36' 78° 5'	*Li* D *Tl*					FRIEDLÄNDER (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 623; 1877).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Trinitrotoluène (α). $CH^3.C^6H^2.(AzO^2)^3$ (1) (2)(4)(6)	O	0,7586 0,5970	—	*b*	*a*	2E 106°25' 108°55' 110°	*Li* D *Tl*					Friedländer (*Gr. Zeits.*, t. III, p. 169; 1879).
Id. (γ). $CH^3.C^6H^2.(AzO^2)^3$ (1) (3)(4)(6)	O	0,9375 0,6724	+	*c*	*b*	$2H_o$ 82°40' $\rho < v$ (dans CS^2 $n = 1,629$)	D					*Id.*, p. 174.
Trinitro-*p*-xylène. $(CH^3)^2.C^6H(AzO^2)^3$ (1)(4)	M	2,4134 1,9194 $\beta = 104°20'$	—	*c* 28°12'	*c* 118°12'	2V 63°17' 64°32' 66° 7'	*Li* D *Tl*					Hintze (*Inaug. Dissert.*, Göttingen, 1884 et *Gr. Zeits.*, t. XI, p. 83; 1886).
Triphénylbenzène. $C^6H^3(C^6H^5)^3$ (1)(3)(5)	O	0,566 0,7666	—	*c*	*a*	2E 17°48' 18°25' 19°27'	*Li* D *Tl*	 1,8725 1,8897	 1,8670 1,8848	1,5202 1,5241 1,5291	*Li* D *Tl*	Arzruni (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 446; 1877).
Triphénylméthane. $CH(C^6H^5)^3$	O	0,5774 0,5959	+	*b*	*a*	$2H_o$ 139°½	D					Groth (*Gr. Zeits.*, t. V, p. 478; 1881).
Triphényltétrahydro-pyrazine. $C^{22}H^{20}O^2 =$ $C^6H^5.Az\langle$ $CH^2.CH^2.Az.C^6H^5$ / $CH = C.C^6H^5$	O	0,7657 0,8624	+	*c*	*b*	2V 66° 4'		1,9817	1,7252		D	Artini (*Giorn. d. Min. di Sansoni*, t. III, p. 238; 1893).

Trisulfobenzylméthane. $CH(C^7H^7S)^3$	O	0,9978 0,9900		*c*	*b*	2 H 90° (app.) (huile)						DENNSTEDT (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XIII, p. 239; 1880).
Tropine (**chloroplatinate de**). $[(C^8H^{15}AzO)HCl]^2PtCl^4$	M	1,1425 1,4648 β = 151° 13′		*c* 67°	*b*	$2H_o$ 120° 5′ n_{Na} = 1,4678						MILCH *in* LADENBURG (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXIV, p. 1629; 1891).
Urate de lysidine. *Voir* **Lysidine (urate de)**												
Urée (azotate d'). $(COAz^2H^4)AzO^3H$	O	0,6724 0,5817	—	*b*	*a*	2 E 21° 10′ 23° 10′ 24° 30′ 26° 30′	rouge jaune vert bleu					VON LANG [*Sitzb. Ak. Wien.* t. XLV (II), p. 118; 1861].
Urimidosuccinique (acide). *Voir* **Malyluréique (acide).**												
Usnique (acide). $C^{18}H^{16}O^7$	O	0,9322 0,7941		*c*	*b*	2 H 84° 10′ ρ < ν	rouge					STRUEVER (*Gazz. chim. ital.*, t. VIII, p. 361; 1878).
Valérate (iso-) d'antipyrine. *Voir* **Antipyrine (isovalérate de).**												
Vulpinique (acide). $C^{19}H^{14}O^5$	O	0,7560 1,7174		*b*	*c*	2 V 61° 6′	D		1,6578		D	LINCK (*Gr. Zeits.*, t. XV, p. 34; 1889).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë.	BISSECTRICES obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g.	n_m.	n_p.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
***p*-Xylènesulfonate de sodium.** $C^6H^3(CH^3)^2.SO^3Na$	O	1,0767 1,4882		*a*	*b*	2E 27°18' 27°46' 28°53'	*Li* D *Tl*					POPE *in* MOODY et NICHOLSON (*J. of chem. Soc.*, t. LVII, p. 978; 1890).
Xylidine (bromhydrate de). $[C^6H^3(CH^3)^2AzH^2]HBr$ (1)(3) (4)	O	0,8307 1,2125	—	*a*	*c*	2E 55°19' $\rho > v$	D					BERTRAM (*Inaug. Diss.*, Göttingen, 1882 et *Gr. Z its.*, t. IX, p. 304; 1884).

TABLE XV.

INFLUENCE DE LA TEMPÉRATURE SUR LES PROPRIÉTÉS OPTIQUES DES SOLIDES.

Dans cette Table, les corps sont rangés par ordre alphabétique, sans distinction des corps inorganiques ou organiques.

Les indications bibliographiques se trouvent à la fin de la Table.

Alun alumino-potassique. *Voir* Table XI (VI), p. 448.

(Calculé d'après les résultats de l'auteur.)

	INDICE.	RAIES.	$\frac{dn}{dt}$ [pour l'air froid] ($t = 20°$ à $200°$).		t.	$2V_D$ (observé).
Anglésite. SO^4Pb (de Monte-Poni)	Maximum $[n_g]$	C	$-0,0000268$	$-0,000000067\,t$		
		D	245	97		
		F	256	77		
	Moyen $[n_m]$	C	195	38		
		D	178	46	20°	75°.24′
		F	185	29	50	77.40
					75	79.37
	Minimum $[n_p]$	C	177	82	100	82.44
		D	192	61	150	85.43
		F	187	69	200	89.17

(ARZRUNI).

Aragonite.
CO^3Ca

$\left[\frac{dn}{dt}\right]_F$ [pour l'air chaud] ($t = 16°$ à $80°$).

$[n_g]$...	— 0,0000139
$[n_m]$..	— 128
$[n_p]$...	— 97

(RUDBERG).

(de Bilin).

$\left[\frac{dn}{dt}\right]_D$ [pour l'air froid] ($t = 0°$ à $300°$).

$[n_g]$..........	— 0,0000267	— 0,000000005 0 t
$[n_m]$.........	— 240	— 53 t
$[n_p]$..........	— 141	+ 23 t

Coefficients moyens de variation entre 0° et 300°.

RAIES.	n_g.	n_m.	n_p.
Li......	— 0,0000277	— 0,0000249	— 0,0000139
Cd 1....	276	249	139
D......	2745	248	138
Cd 2....	273	247	136
Cd 4....	271	246	135
Cd 5....	270	246	133

(OFFRET).

Barytine.
SO^4Ba
(de Dufton)

(Calculé d'après les résultats de l'auteur.)

INDICE.	RAIES.	$\frac{dn}{dt}$ [pour l'air froid] ($t = 0°$ à $200°$).
Maximum $[n_g]$	C	—0,0000203
	D	205
	F	207
Moyen $[n_m]$	C	—0,0000152
	D	141
	F	141
Minimum $[n_p]$	C	—0,0000110 — 0,000000047 t
	D	112 — 44
	F	128 — 27

t.	$2V_D$ (observé).
20°	37°.28'
50	38.43
75	39.28
100	40.15
150	42. 6
200	44.18

(ARZRUNI).

Id.

$\left[\frac{dn}{dt}\right]_D$ [pour l'air froid] ($t = 0°$ à $300°$).

$[n_g]$..........	$-$ 0,0000280 +	0,0000000153 t
$[n_m]$.........	$-$ 181 +	27
$[n_p]$..........	$-$ 208 +	60

Coefficients moyens de variation entre 0° et 300°.

RAIES.	n_g.	n_m.	n_p.
Li......	$-$ 0,0000259	$-$ 0,0000181	$-$ 0,0000205
Cd 1....	258	180	205
D......	258	179	203
Cd 2....	257	178	202
Cd 4....	256	177	201
Cd 5....	255	176	200

(OFFRET).

Béryl.
$Gl^3Al^2Si^6O^{18}$

$\left[\frac{dn}{dt}\right]_D$ [pour l'air froid] ($t = 15°$ à $50°$).

(Ind. ord.).. $+0,00001894 - 0,000001034\,t + 0,000000027735\,t^2$
(Ind. extr.). $+0,00001803 - 0,0000010314\,t + 0,000000027735\,t^2$

[DUFET (1)].

$\left[\frac{dn}{dt}\right]_D$ ($t = 0°$ à $300°$).

(Ind. ord.)...... $+$ 0,0000114 $+$ 0,000000009 t
(Ind. extr.)..... $+$ 0,0000106 $+$ 0,000000008 t

Coefficients moyens de variation entre 0° et 300°.

RAIES.	IND. ORD.	IND. EXTR.
Li......	$+$ 0,0000125	$+$ 0,0000116
Cd 1....	126	117
D......	127_5	118
Cd 2....	130	120
Cd 4....	131	122
Cd 5....	132	123

(OFFRET).

Blende.
ZnS

		$\frac{dn}{dt}$ [air froid] (13° et 100°).
Env. de C	....	+ 0,000040
Env. de D	....	+ 52
Env. de F	....	+ 84

(BAILLE).

Calcite. *Voir* Table XI (I), p. 425.

Célestine.
SO^4Sr
(du lac Erié)

(Calculé d'après les résultats de l'auteur.)

INDICE.	RAIES.	$\frac{dn}{dt}$ [pour l'air froid] (t = 20° à 200°).		t.	$2V_D$ (observé).
Maximum $[n_g]$	C	−0,0000140	−0,000000032 t		
	D	129	47 t		
	F	133	42 t		
Moyen $[n_m]$	C	−0,0000061	−0,000000053 t	20°	51°.12′
	D	70	47 t	50	52.23,5
	F	69	45 t	75	53.21
				100	54.19
Minimum $[n_p]$	C	−0,0000107	−0,000000028 t	150	56.23
	D	123	15 t	200	58.35
	F	137	4 t (?)		

(ARZRUNI).

Chlorate de sodium.
ClO^3Na

$\frac{dn}{dt}$ [air chaud] pour les raies B à F (0° à 23°)
moyenne....... — 0,000057

(DUSSAUD).

Cordiérite.
$Mg^3(AlFe)^6Si^8O^{28}$

$\left[\frac{dn}{dt}\right]_D$ [pour l'air froid] (t = 0° à 300°).

$[n_g]$.........	+0,0000133	+0,000000002 t
$[n_m]$.........	+ 123	+ 7 t
$[n_p]$.........	+ 130	+ 2 t

Coefficients moyens de variation entre 0° et 300°.

RAIES.	n_g.	n_m.	n_p.
Li.....	+0,0000135	+0,0000133	+0,0000130
Cd 1..	135	133	131
D......	136	134	133
Cd 2...	138	135	135
Cd 4...	139	135	137
Cd 5...	140	136	138

(OFFRET).

Diamant.

$\frac{dn}{dt}$ [air froid]
(t = 15°,5 et 98°).

Comm. du rouge	+ 0,0000121
Comm. du vert	+ 158
Fin du vert	+ 194

(BAILLE).

$\left[\frac{dn}{dt}\right]_D$ [air chaud]
(t = 22° à 93°).
+ 0,0000186

(SELLA).

[L'auteur donne $\frac{1}{n}\frac{dn}{dt}$ = + 0,0000077; calculé pour n = 2,42.]

Émeraude. *Voir* **Béryl.**

Feldspaths. *Voir* **Oligoclase et Orthose.**

Fluorine. *Voir* Table XI (III), p. 439.

Glaubérite.
$(SO^4)^2CaNa^2$

Variation de l'angle extérieur des angles optiques (2E).

[Les valeurs négatives donnent les angles situés dans le plan de symétrie g^1(010), les valeurs positives les angles situés dans le plan normal au plan de symétrie.]

(*Extrait des Tableaux numériques de l'auteur*).

RAIES.	85°C.,2.	70°C.,0.	58°C.,2.	49°C.,6.	45°C.,8.
Li.....	− 17°7′	− 15°7′	− 13°2′	− 12°3′	− 11°8′
D......	− 15.15	− 12.48	− 10.32	− 8.45	− 7. 8
Tl.....	− 13.14	− 10.23	− 7.14	− 4.15	± 0
Bleu...	− 10.47	− 6.54	± 0. 0	+ 7.31	+ 8.40

RAIES.	35°C.7.	29°C.,6.	17°C.,8.	5°C.,0.	− 1°C.,7.
Li.....	− 8°42′	− 7°15*	± 0°	+ 8°51′	+ 9°29′
D......	± 0	+ 5.23	+ 9.24*	+ 11.42	+ 12.27
Tl.....	+ 8. 9	+ 9.27	+ 12.10*	+ 14. 8	+ 14.32
Bleu...	+ 11. 1	+ 12. 8	+ 14.20*	+ 16. 6	+ 16.30

* Interpolé d'après la courbe.

(LASPEYRES).

		$\left[\frac{dn}{dt}\right]_D$ [air froid] (t = 10° à 40°).
Gypse. SO^4Ca (de Montmartre)	$[n_g]$..............	— 0,0000265
	$[n_m]$..............	— 431
	$[n_p]$..............	— 148

Variation pour 1°C. de l'angle de la bissectrice aiguë avec l'axe vertical................................ 1'32",3

[DUFET (2)].

Itaconate diéthylique. $[C^5H^4O^4(C^2H^5)^2]^x$

RAIES.	$\frac{dn}{dt}$ [air chaud] (t = 16° à 27°)
K_α...	— 0,0001897
C.....	1653
D.....	1579
F.....	1768
H_γ....	2068

(KNOPS).

Itaconate diméthylique. $[C^5H^4O^4(CH^3)^2]^c$

RAIES.	$\frac{dn}{dt}$ [air chaud] (t = 16° à 27°)
K_α...	— 0,0002851
C.....	2509
D.....	2431
F.....	2541
H_γ....	2614

(KNOPS).

Oligoclase.
4 Alb. + 1 Anorth.
(de Bakersville).

$\left[\frac{dn}{dt}\right]_D$ [pour l'air froid] ($t = 0°$ à $300°$).

$[n_g]$......	+ 0,0000034	+ 0,000000006 t	
$[n_m]$......	+	38 +	6 t
$[n_p]$......	+	19 +	11 t

Coefficients moyens de variation entre 0° et 300°.

RAIES.	n_g.	n_m.	n_p.
Li......	+ 0,0000043	+ 0,0000045	+ 0,0000035
Cd 1 ...	43	45	35
D......	45	47	36
Cd 2 ...	46	49	38
Cd 4 ...	47	51	39
Cd 5 ...	48	52	40

(OFFRET).

Opale.
(du Mexique)

$\left[\frac{dn}{dt}\right]_D$ [air froid]... — 0,0000051 (t = 18° et 100°)

(BAILLE).

Orthose.
$K^2Al^2Si^6O^{16}$
var. Sanidine (de Duckweiler).

$\left[\frac{dn}{dt}\right]_D$ [pour l'air froid] ($t = 0°$ à $300°$).

$[n_g]$....	+ 0,0000036	+ 0,0000000100 t	
$[n_m]$....	+	16 +	97 t
$[n_p]$....	+	20 +	113 t

Coefficients moyens de variation entre 0° et 300°.

Raies.	n_g.	n_m.	n_p.
Li......	+ 0,0000051	+ 0,0000027	+ 0,0000035
Cd 1 ...	51	28	35
D......	53	30	37
Cd 2 ...	53	33	38
Cd 4 ...	56	35	40
Cd 5 ...	57	37	41

(OFFRET).

(*Voir* la suite au verso.)

Id. (de Wehr).

Variation de l'angle extérieur (2E) *des axes optiques* (*lumière rouge*).

$t = 18°,7$.... 2E = 16° [dans le plan perp. à $g^1(010)$]
$t = 42°,5$.... uniaxe

De $t = 42°,5$ à $342°,5$, les expériences sont bien représentées par la formule

$$\text{tang}^2 E = 0,00126\,(t - 42°,5).$$

(DES CLOIZEAUX).

Phénacite.
SiO^4Gl^2
(de l'Oural)

	$\left[\frac{dn}{dt}\right]_D$ [pour l'air froid] (t = 0° à 300°).
Indice ordin. [n_p]..........	+ 0,0000092 + 0,0000000107t
Indice extraordin. [n_g]......	+ 95 + 90t

Coefficients moyens de variation entre 0° *et* 300°.

RAIES.	INDICES.	
	Ordinaire.	Extraordinaire.
Li.....	+ 0,0000105	+ 0,0000106
Cd 1....	106	107
D.....	108	108
Cd 2....	111	110
Cd 4....	113	112
Cd 5....	114	113

(OFFRET).

Quartz. *Voir* Table XI (II), p. 432.

Saccharine.
$C^6H^{10}O^5$

Valeur de l'angle extérieur (2E) *des axes optiques.*

Les expériences se représentent très bien par les formules suivantes, calculées d'après les nombres de l'auteur. [Les valeurs *positives* se rapportent à des axes optiques ouverts dans le plan h^1(100), les valeurs négatives à des axes ouverts dans le plan c(010).]

RAIES.	$\pm 4E^2$ (en degrés et fractions décimales de degré). [$t = -2°,3$ à $+32°,5$.]	2E = 0 pour
B	$41,70 - 6,964t$	$t = 5°,99$
C	$52,87 - 6,870t$	7,70
D	$107,85 - 6,796t$	15,87
$Ca_\beta = 558^{\mu\mu},9$	$144,91 - 6,744t$	21,49
Tl	$160,69 - 6,646t$	24,18
E	$172,83 - 6,659t$	25,95
b	$183,70 - 6,608t$	27,80
F	$229,60 - 6,658t$	34,48
$Sr_\delta = 460^{\mu\mu},7$	$272,07 - 6,960t$	39,1
G	$306,68 - 7,357t$	41,7

(BRUGNATELLI.)

Sel gemme. *Voir* Table XI (IV), p. 444.

Séléniate de césium.
SeO^4Cs^2

$\frac{dn}{dt}$ [pour l'air chaud] [$t = (16\text{-}19)°$ et 100°].

RAIES.	INDICE maximum.	INDICE moyen (à 20°), minimum (à 100°).	INDICE minimum (à 20°), moyen (à 100°).
Li, C	−0,000062	−0,000074	−0,000059
D	61	73	58
Tl	59	71	57
F	59	71	57

(*Voir* la suite au verso.)

Valeurs de l'angle extérieur (2E) *des axes optiques.*

RAIES.	$t = (16\text{-}19)^\circ$ (biss. aiguë *b*, biss. obtuse *a*).	$t = 82^\circ$ (biss. aiguë *a*, biss. obtuse *b*).	2E = 0 pour
Li....	135°. 0'	30°.35'	$t = 92$ °C.
C.....	134.40	31.25	93
D.....	132.20	37.25	94,5
Tl....	130.40	43.30	96
F.....	128.20	51. 3	98

[Le signe optique est *négatif* de 20° à 65° env.; *positif* jusqu'à 200° env.; *négatif* (biss. aiguë *c*), à temp. élevée.]

[TUTTON (2)].

Séléniate de potassium.
SeO^4K^2

$\frac{dn}{dt}$ [pour l'air chaud] [$t = (16\text{-}19)^\circ$ et 100°].

RAIES.	INDICE maximum [n_g].	INDICE moyen [n_m].	INDICE minimum [n_p].
Li.... C....	— 0,000073	— 0,000061	— 0,000053
D....	72	61	51
Tl....	73	61	51
F....	73	59	52
G....	68	58	46

[TUTTON (2)].

Séléniate de rubidium.
SeO^4Rb^2

$\frac{dn}{dt}$ [pour l'air chaud] [$t = (16\text{-}19)^\circ$ et 100°].

RAIES.	INDICE maximum [n_g].	INDICE moyen [n_m].	INDICE minimum [n_p].
Li.... C....	— 0,000058	— 0,000042	— 0,000030
D....	64	48	45
Tl...	67	52	46
F.....	70	54	48

[TUTTON (2)].

	INDICE.	RAIES.	$\frac{dn}{dt}$ [pour l'air froid] ($t = 8°$ à $30°$).
Soufre. S	Maximum $[n_g]$	*Li*	— 0,0002604 — 0,00000528 (t — 20°)
		D	— 2840 — 271
		Tl	— 2865 — 101
	Moyen $[n_m]$	*Li*	— 0,000224 — 0,0000053 (t — 20°)
		D	— 2220 — 297
		Tl	— 2329 — 479
	Minimum $[n_p]$	*Li*	— 0,000182 — 0,0000048 (t — 20°)
		D	— 1763 — 337
		Tl	— 1811 — 570

(SCHRAUF).

(Calculé d'après les nombres de l'auteur.)

	INDICE.	RAIES.	$\frac{dn}{dt}$ [pour l'air froid] ($t = 20°$ à $180°$).
Sulfate de césium. SO^4Cs^2	Maximum $[n_g]$	*Li*, C	— 0,000023 — 0,00000007 t
		D	— 27 — 4
		Tl	— 41 + 8
		F	— 49 + 15
	Moyen $[n_m]$	*Li*, C	— 0,000017 — 0,00000014 t
		D	— 23 — 9
		Tl	— 37 + 3
		F	— 42 + 8
	Minimum $[n_p]$	*Li*, C	— 0,000021 — 0,00000018 t
		D	— 34 — 6
		Tl	— 41 ± 0
		F	— 53 + 9

Variation de l'angle extérieur des axes

$$\frac{d(2E)}{dt} \; [t = 20° \text{ à } 100°].$$

Li....	— 7,65 + 0,052 t	en minutes.
C.....	— 6,725 + 0,036 t	
D.....	— 4,725 — 0,0025 t	
Tl....	— 5,95 + 0,026 t	
F.....	— 2,85 — 0,018 t	

[TUTTON (1)].

Sulfate de magnésium.
$SO^4Mg + 7H^2O$

$\frac{dn}{dt}$ pour la raie 10 du cadmium $\lambda = 346^{\mu\mu},6$

[pour l'air chaud] ($t = 0°$ à $25°$).

$[n_g]$.......	—0,000025
$[n_m]$......	— 32
$[n_p]$.......	— 36

(BOREL).

Sulfate de potassium.
SO^4K^2

(Calculé d'après les nombres de l'auteur.)

INDICE.	RAIES.	$\frac{dn}{dt}$ [pour l'air froid] ($t = 20°$ à $180°$).
Maximum $[n_g]$	*Li*, C	— 0,000021 — 0,00000021 t
	D	— 16 — 26
	Tl	— 20 — 22
	F	— 25 — 18
Moyen $[n_m]$	*Li*, C	— 0,000021 — 0,00000014 t
	D	— 26 — 9
	Tl	— 24 — 13
	F	— 20 — 16
Minimum $[n_p]$	*Li*, C	— 0,000017 — 0,00000018 t
	D	— 22 — 14
	Tl	— 22 — 13
	F	— 18 — 18

Variation de l'angle extérieur des axes

$\frac{d(2E)}{dt}$ [en minutes] ($20^{oC.}$ à $116^{oC.}$)

Li.......	+ 4,75
D.......	+ 4,6
F........	+ 4,5

[TUTTON (1)].

Sulfate de rubidium.
SO^4Rb^2

(Calculé d'après les nombres de l'auteur.)

INDICE.	RAIES.	$\frac{dn}{dt}$ [pour l'air froid] ($t = 20°$ à $180°$).
Maximum $[n_g]$	*Li*, C	$-0,000026 - 0,000000009t$
	D	— 30 — 4
	Tl	— 25 — 9
	F	— 18 — 14
Moyen $[n_m]$ (1)	*Li*, C	$-0,000028 - 0,000000010t$
	D	— 30 — 8
	Tl	— 33 — 5
	F	— 27 — 10
Minimum $[n_p]$ (1)	*Li*, C	$-0,000025 - 0,000000007t$
	D	— 26 — 6
	Tl	— 29 — 2
	F	— 24 — 8

(1) L'indice moyen à la température ordinaire devient l'indice minimum au-dessus de 60° C. et réciproquement.

Angle extérieur des axes (2E).

RAIES.	PLAN DES AXES parallèle à la base. $t = 20°$.	PLAN DES AXES parallèle à la base. $t = 40°$.	PLAN DES AXES parallèle à g^1 (010). $t = 60°$.	PLAN DES AXES parallèle à g^1 (010). $t = 100°$.	TEMPÉRATURE d'uniaxie.
Li......	52°.40′	20°. 0′	55°.45′	94°. 5′	42 °C.
C.......	55. 0	22. 0	53.40	91.15	44
D......	59.40	27.45	49.35	87.45	48
Tl......	65. 0	36.20	36.10	83.15	52
F.......	70.30	49. 0	10. 0	76.55	58
H_γ......	79.10	62.50	(dans le plan pp.)	68. 0	67

[TUTTON (1)].

Sylvine. *Voir* Table XI (V), p. 446.

Syngénite.
$(SO^4)^2K^2Ca + H^2O$

Valeurs de l'angle extérieur (2E) *des axes optiques.*

[Obtenu par interpolation graphique d'après les nombres de l'auteur.]

Les valeurs positives se rapportent aux axes s'ouvrant dans un plan perpendiculaire au plan de symétrie, les valeurs négatives aux axes s'ouvrant dans le plan de symétrie.

	10°C.	20°C.	40°C.	60°C.	80°C.	100°C.
Li..........	+42°.36′	+41°.33′	+38°.50′	+35°.50′	+31°.50′	+26°.45′
D...........	+45.24	+44.40	+42.12	+39.20	+35.50	+31.15
Bleu .... (AzH³+Cu).	+48.48	+48. 6	+46. 0	+43.10	+39.50	+36.10

	120°C.	140°C.	160°C.	180°C.	200°C.	220°C.
Li..........	+20°.15′	+10°.50′	−18°. 0′	−25°.15′	−30°.40′	−35°.10′
D...........	+25°.35′	+19. 0	0	−18.50	−26.40	−31.55
Bleu	+30°.35′	+26.15	+18.50	+ 5.30	−19.45	−26.50

Température d'uniaxie.

	°C.
Li.......	143,0
D........	160,1
Bleu.....	181,6

(Mügge).

Tartrate d'ammonium et sodium.
(Sel de Seignette ammoniacal)
$(C^4H^4O^6)Na(AzH^4)+4H^2O$

$\left[\frac{dn}{dt}\right]_D$ [pour l'air chaud] ($t = 20°$).

$[n_g]$......	− 0,000030
$[n_m]$......	− 0,000017
$[n_p]$......	− 0,000039

(Lavenir).

Tartrate de potassium et sodium.
(Sel de Seignette)
$(C^4H^4O^6)NaK + 4H^2O$

$\left[\frac{dn}{dt}\right]_D$ [pour l'air chaud] ($t = 20°$).

$[n_g]$......	− 0,000040
$[n_m]$......	− 0,000007
$[n_p]$......	− 0,000049

(Lavenir).

Variation de l'angle vrai des axes (2V), *en minutes.*

$$\frac{d\,2V}{dt} = +\,10',5 \quad \text{(rouge)}$$
$$= +\,15',4 \quad \text{(jaune)}$$
($t = 20°$ à $30°$).

(Müttrich).

Topaze.

1° Topaze blanche de Schneckenstein.

$\left[\frac{dn}{dt}\right]_D$ [pour l'air froid] (t = 0° à 300°).

$[n_g]$......	+ 0,0000067	+ 0,0000000093 t	
$[n_m]$.....	+	75 +	50
$[n_p]$......	+	74 +	53

Coefficients moyens de variation entre 0° et 300°.

RAIES.	n_g.	n_m.	n_p.
Li......	+ 0,0000079	+ 0,0000080	+ 0,0000081
Cd 1....	79	80	81
D......	81	82_5	82
Cd 2....	83	85	83
Cd 4....	84	86	83
Cd 5....	86	88	84

(OFFRET).

2° T. jaune de Minas-Geraës.

$\left[\frac{dn}{dt}\right]_D$ [pour l'air froid] (t = 0° à 300°).

$[n_g]$......	+ 0,0000059	+ 0,0000000143 t	
$[n_m]$.....	+	71 +	123
$[n_p]$......	+	58 +	157

Coefficients moyens de variation entre 0° et 300°.

RAIES.	n_g.	n_m.	n_p.
Li......	+ 0,0000077	+ 0,0000088	+ 0,0000077
Cd 1....	78	88	79
D......	80	90	81
Cd 2....	83	93	83
Cd 4....	84	95	86
Cd 5....	87	97	87

(OFFRET).

Verres. *Voir* Table XII, p. 459.

Indications bibliographiques.

Arzruni (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 165; 1877).
Baille (*Ann. du Conserv. des Arts et Métiers*, t. VII, pp. 184 à 283; 1868).
Borel (*C. R.*, t. CXX, p. 1406; 1895).
Brugnatelli (*Gr. Zeits.*, t. XXIX, p. 54; 1897).
Des Cloizeaux (*Man. de Minér.*, t. I, p. 332; 1862).
Dufet (1) (*Bull. Soc. Minér.*, t. VIII, p. 261; 1885).
Id. (2) (*Bull. Soc. Minér.*, t. XI, p. 135; 1888).
Dussaud [*Arch. de Genève* (3ᵉ Pér.), t. XXVII, p. 534; 1892].
Knops (*Lieb. Ann.*, t. CCXLVIII, p. 202; 1888).
Laspeyres (*Gr. Zeits.*, t. I, p. 529; 1877).
Lavenir (*Bull. Soc. Minér.*, t. XVII, p. 192; 1894).
Mügge (*N. Jahrb. f. Min.*, p. 268; 1895).
Müttrich (*Pogg. Ann.*, t. CXXI, p. 193; 1864).
Offret (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIII, pp. 405 à 697; 1890).
Rudberg (*Pogg. Ann.*, t. XXVI, p. 291; 1832).
Schrauf (*Gr. Zeits.*, t. XVIII, p. 113; 1891).
Sella (*R. C. dei Lincei*, t. VII, 2ᵉ sem., p. 196; 1891).
Tutton (1) (*J. of chem. Soc.*, t. LXV, p. 663; 1894).
Id. (2) (*J. of chem. Soc.*, t. LXXI, p. 877; 1897).

TABLE XVI.

INDICE DES MÉTAUX ET DISPERSION ANOMALE.

I. — INDICES DES MÉTAUX.

Cette partie de la Table donne les indices des métaux et de quelques composés métalliques, avec l'indication de la méthode employée : 𝔓, méthode du prisme; 𝔑, emploi des constantes de la réflexion métallique. Dans ce dernier cas, le premier nom indique l'auteur des expériences; le nom entre [ ] celui du calcul.

Acier. (*Voir* **Fer.**)

Alliage des cloches.

	R. JAMIN. [BEER].	R. JAMIN. [VOIGT].
rouge....	1,03	1,15
D	1,00	"
E........	1,18	1,15
violet....	1,15	1,12

Alliage des miroirs.

	R. JAMIN. [BEER].	R. JAMIN. [VOIGT].	R. HAUGHTON. [VOIGT].
rouge....	1,20	1,25	1,47
D	1,12	"	"
E........	1,18	1,20	"
violet....	0,91	0,89	"

Alliage de Münz.

75 pour 100 Cu, 25 pour 100 Ni.

D.......	1,55	R. DRUDE.

Alliage de Wood.

Bi...	50
Pb..	26,5
Sn...	13,5
Cd...	10

D....	2,03 (solide)	R. DRUDE.
D....	2,10 (fondu)	

Aluminium.

	R. HAUGHTON. [VOIGT].	R. QUINCKE. [VOIGT].	R. DRUDE.
rouge....	1,85	〃	〃
C........	〃	1,48	〃
$\lambda = 630$..	〃	〃	1,62
D.......	〃	〃	1,44
E.	〃	1,11	〃
G.......	〃	0,76	〃

Antimoine.

$\lambda = 630$..	3,17	
D.......	3,04	R. DRUDE.

Argent.

	n. JAMIN. [BEER].	n. JAMIN. [VOIGT].	n. JAMIN. [RUBENS].	n. HAUGHTON. [VOIGT].	p. KUNDT.	p. KUNDT*. $t=22°$ $\frac{dn}{dt}+0,0064$.	n. DRUDE.	n. RATHENAU. [SHEA].
rouge...	0,26	0,28	″	0,38	″	″	″	″
Li......	″	″	″	″	″	″	″	0,25
C.......	″	″	0,24	″	″	″	″	″
$\lambda = 650$.	″	″	″	″	″	″	″	0,35
$\lambda = 630$.	″	″	″	″	″	″	0,203	″
D.......	0,27	0,27	″	″	″	″	0,181	0,27
(blanc).	″	″	″	″	0,27	0,32	″	″
E.......	0,25	0,26	0,23	″	″	″	″	″
F.......	0,25	0,24	″	″	″	″	″	0,20
$\frac{F+G}{2}$...	″	″	0,20	″	″	″	″	″
G.......	″	″	″	″	″	″	″	0,27
H.......	0,21	0,21	″	″	″	″	″	″

Bismuth.

	n. HAUGHTON. [VOIGT].	n. QUINCKE. [VOIGT].	p. KUNDT.	n. DRUDE.
rouge....	1,17	″	2,61	″
C........	″	1,57	″	″
$\lambda = 630$..	″	″	″	2,07
D.......	″	″	″	1,90
(blanc)..	″	″	2,26	″
E........	″	1,27	″	″
bleu.....	″	″	2,13	″
G.......	″	1,03	″	″

Cadmium.

$\lambda = 630$..	1,31	n. DRUDE.
D.......	1,13	

Cobalt.

	n. QUINCKE. [VOIGT].	p. DU BOIS et RUBENS.	n. DRUDE*.
Li.......	"	3,22	"
C........	2,07	"	"
$\lambda = 644$..	"	3,10	"
$\lambda = 640$..	"	"	2,22
D.......	"	2,76	2,12
E........	1,73	"	"
F........	"	2,39	"
G........	1,32	2,10	"

Cuivre.

	n. JAMIN. [BEER].	n. JAMIN. [VOIGT].	n. JAMIN [RUBENS].	n. HAUGHTON. [VOIGT].	p. KUNDT.	n. DRUDE.	p. SHEA.
Li.......	"	"	"	"	"	"	0,35
rouge....	0,89	0,87	0,45	0,42	0,45	"	"
$\lambda = 630$..	"	"	"	"	"	0,58	"
D........	"	"	"	"	"	0,64	0,60
(blanc)..	"	"	"	"	0,65	"	"
Vert......	1,31	1,38	0,69	"	"	"	"
bleu	"	"	0,85	"	0,95	"	1,12 (F)
violet.....	1,31	1,32	"	"	"	"	1,13 (G)

Étain.

	n. HAUGHTON. [VOIGT].	n. QUINCKE. [VOIGT].	n. DRUDE.
rouge....	1,15	"	"
C........	"	1,32	"
$\lambda = 630$..	"	"	1,66
D........	"	"	1,48 [2,10 fondu]
E........	"	1,01	"
G........	"	0,83	"

Fer.

	R. HAUGHTON. [VOIGT].	R. QUINCKE. [RUBENS].	p. KUNDT.	p. KUNDT*. $t=20°$ $\frac{dn}{dt}+0,0040$.	R. DRUDE.	p. DU BOIS et RUBENS.	p. SHEA.	p. PFLÜGER. $\frac{dn}{dt}+0,0003$
Li........	"	"	"	"	"	3,12	"	"
rouge....	2,25	"	1,81	1,92	"	"	"	3,66
C........	"	2,10	"	"	"	"	"	"
$\lambda = 650$..	"	"	"	"	"	"	3,03	"
$\lambda = 644$..	"	"	"	"	"	3,06	"	"
D........	"	"	"	"	2,36	2,72	"	"
(blanc)...	"	"	1,73	"	"	"	"	"
E........	"	1,80	"	"	"	"	"	"
F........	"	"	"	"	"	2,43	"	"
bleu......	"	"	1,52	"	"	"	"	"
$\frac{F+G}{2}$....	"	1,32	"	"	"	"	"	"
G........	"	"	"	"	"	2,05	"	"

Fer (acier).

	R. JAMIN. [BEER].	R. JAMIN. [VOIGT].	R. HAUGHTON. [VOIGT].	R. DRUDE.
rouge....	2,37	2,3	2,35	"
$\lambda = 630$..	"	"	"	2,62
D.......	2,26	"	"	2,41
E........	2,06	2,1	"	"
violet....	1,60	1,7	"	"

Galène [PbS].

D......	4,30	R. DRUDE**.

Laiton.

	R. JAMIN. [BEER].	R. JAMIN. [VOIGT].
rouge....	0,82	0,79
vert.....	0,82	0,80
violet....	1,08	1,20

Magnésium.

λ = 630..	0,40	R. DRUDE.
D........	0,37	

Mercure.

	n. HAUGHTON. [VOIGT].	n. DRUDE.
rouge....	1,65	″
λ = 630..	″	1,87
D........	″	1,73

Nickel.

	n. QUINCKE. [VOIGT].	n. QUINCKE. [RUBENS].	p. KUNDT.	p. KUNDT*. $t = 20°$. $\frac{dn}{dt} + 0,0026$.	n. DRUDE.	p. DU BOIS et RUBENS.	p. SHEA.	p. PFLÜGER $\frac{dn}{dt} + 0,0106$.
Li.......	″	″	″	″	″	2,04	″	″
rouge....	″	″	2,17	2,20	″	″	″	2,25
C.......	1,8	2,08	″	″	″	″	″	2,23
λ = 650..	″	″	″	″	″	″	2,01	″
λ = 644..	″	″	″	″	″	1,93	″	″
λ = 630..	″	″	″	″	1,89	″	″	″
D.......	″	″	″	″	1,79	1,84	″	1,87
(blanc).	″	″	2,01	″	″	″	″	″
E.......	1,6	1,62	″	″	″	″	″	″
F........	″	″	″	″	″	1,71	″	1,67
bleu.....	″	″	1,85	″	″	″	″	″
$\frac{F+G}{2}$...	″	1,21	″	″	″	″	″	″
G.......	1,45	″	″	″	″	1,54	″	″

Or.

	n. HAUGHTON. [VOIGT].	n. QUINCKE. [RUBENS].	p. KUNDT.	p. KUNDT*. $t=18°$. $\frac{dn}{dt}$ +0,0035 (rouge). +0,0051 (bleu).	n. DRUDE.	p. SHEA.	p. PFLÜGER. $\frac{dn}{dt}$ − 0,0004. (Raie F).
Li.......	″	″	″	″	″	0,29	0,20
rouge ...	0,40	″	0,38	0,52	″	″	″
C	″	0,38	″	″	″	″	″
$\lambda = 650$..	″	″	″	″	″	0,26	″
$\lambda = 630$..	″	″	″	″	0,306	″	″
D.......	″	″	″	″	0,366	0,66	0,38
(blanc)..	″	″	0,58	″	″	″	″
E........	″	0,53	″	″	″	″	″
F	″	″	″	″	″	0,82	1,04
bleu.....	″	″	1,00	1,06	″	″	1,39
$\frac{F+G}{2}$...	″	0,79	″	″	″	″	″
G	″	″	″	″	″	0,93	1,55

Palladium.

rouge........	1,54	n. HAUGHTON. [VOIGT.]

Platine.

	n. HAUGHTON. [VOIGT].	n. QUINCKE. [VOIGT].	p. KUNDT.	p. KUNDT*. $t=22°$. $\frac{dn}{dt}$ + 0,0027.	n. DRUDE.	p. SHEA.
Li..........	″	″	″	″	″	2,02
rouge........	1,3	″	1,76	″	″	″
C...........	″	2,05	″	″	″	″
$\lambda = 650$......	″	″	″	″	″	1,99
$\lambda = 630$......	″	″	″	″	2,16	″
D...........	″	″	″	″	2,06	1,76
(blanc)......	″	″	1,64	1,70	″	″
E...........	″	1,70	″	″	″	″
F...........	″	″	″	″	″	1,63
bleu.........	″	″	1,44	″	″	″
G...........	″	1,55	″	″	″	1,41

Plomb.

	n. HAUGHTON. [VOIGT].	n. DRUDE.
rouge........	2,2	"
$\lambda = 630$......	"	1,97
D...........	"	2,01

Potassium-Sodium (K Na).

(Alliage liquide.)

D.....	0,123	n. DRUDE****
bleu..	0,148	

Sodium.

D.....	0,0045	n. DRUDE*****

Stibine (Sb^2S^3).

(Face de clivage.)

	n. DRUDE***.
D...........	5,17 (ind. max.)
	4,49 (ind. min.)

Zinc.

	n. JAMIN. [BEER].	n. JAMIN. [VOIGT].	n. HAUGHTON. [VOIGT].	n. DRUDE.
rouge.......	2,00	2,00	2,2	"
$\lambda = 630$......	"	"	"	2,36
D...........	1,77	"	"	2,12
E...........	1,49	1,58	"	"
violet........	1,00	0,95	"	"

Indications bibliographiques.

BEER (*Pogg. Ann.*, t, XCII, p. 417; 1854).

DRUDE*** (*Wied. Ann.*, t. XXXIV, p. 523; 1888).

Id. ** (*Id.*, t. XXXVI, p. 548; 1889).

Id. (*Id.*, t. XXXIX, p. 537; 1890).

Id. * (*Id.*, t. XLII, p. 189; 1891).

Id. ***** (*Id.*, t. LXIV, p. 159; 1898).

Id. **** *In* ELSTER et GEITEL (*Id.* t. LXI, p. 457; 1897).

DU BOIS ET RUBENS (*Wied. Ann.*, t. XLI, p. 514; 1890).

HAUGHTON [*Phil. Trans.*, t. CLIII (1), p. 81; 1863].

JAMIN [*Ann. de Ch. et Phys.* (3ᵉ s.), t. XXII, p. 311; 1848].

KUNDT (*Wied. Ann.*, t. XXXIV, p. 477; 1888).

Id. * (*Id.*, t. XXXVI, p. 824; 1889).

PFLÜGER (*Wied. Ann.*, t. LVIII, p. 495; 1896).

QUINCKE (*Pogg. Ann. Jubelband*, p. 336; 1874).

RATHENAU (*Inaug. Dissert.*, Berlin, 1889).

RUBENS (*Wied. Ann.*, t. XXXVII, p. 249; 1889).

SHEA (*Wied. Ann.*, t. XLVII, p. 194; 1892).

VOIGT (*Wied. Ann.*, t. XXIII, pp. 104-147; 1884).

II. — INDICES DE SOLIDES A COULEUR SUPERFICIELLE.

Cyanine.

[Méthode du prisme.]

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	PFLÜGER.	PFLÜGER**.	WOOD.
″	μμ 765	″	″	1,93
″	745	″	″	1,97
″	723	″	″	2,02
″	703	1,98	″	″
″	700	″	2,03	2,06
″	685	″	″	2,12
Li.....	671	2,08	2,13	″
″	668	″	″	2,19
″	660	″	″	2,25
C......	656	″	2,19	″
″	648	″	″	2,35
″	645	″	2,23	″
″	620	″	1,94	″
D.....	589	1,70	1,71	″
″	565	″	1,39	″
″	540	″	1,25	″
Tl	535	1,20	1,20	″
″	520	″	1,19	″
″	508	″	″	1,12
″	505	″	1,28	″
″	504	″	″	1,17
″	497	″	″	1,25
″	493	″	″	1,29
F	486	1,45	1,40	″
″	484	″	″	1,35
″	467	″	″	1,42
Sr	461	1,49	″	″
″	455	″	″	1,47
″	440	″	″	1,52
e......	438	″	1,59	″
H_γ	434	1,61	″	″
″	421	″	″	1,55
h	410	″	″	1,57
″	407	″	1,68	″
″	395	″	″	1,58
″	378	″	1,69	″
″	350	″	1,70	″
″	288	″	1,71	″

Fuchsine.

[Méthode du prisme.]

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	SIRKS.	WERNICKE.	PFLÜGER.	PFLÜGER**.
	μμ				
A.....	760	2,10	1,73	"	"
a......	719	2,18	"	"	"
"	703	"	"	2,30	"
B.....	687	2,30	1,81	"	"
Li.....	671	"	"	2,34	"
C.....	656	2,44	1,90	"	"
D.....	589	"	"	2,64	"
Tl....	535	"	"	1,95	"
F.....	486	"	"	1,05	"
Sr....	461	"	"	0,83	"
H_γ....	434	"	"	1,04	"
G.....	431	"	1,32	"	"
"	413	"	"	"	1,15
h.....	410	"	"	1,17	"
"	405	"	"	1,38	"
"	399	"	"	"	1,24
H.....	397	"	1,54	"	"
"	360	"	"	"	1,52
"	344	"	"	"	1,60

[Par les constantes de la réflexion.]

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	E. WIEDEMANN. [VOIGT].	MERKEL. [VOIGT].	WALTER.
	μμ			
A.....	760	"	"	2,019
a.....	719	"	"	2,086
B.....	687	"	"	2,161
C.....	656	2,216	"	2,310
"	634	"	"	2,412
"	623	"	2,20	"
D.....	589	2,00	2,18	2,684
E.....	527	"	"	1,912
"	522	1,37	1,55	"
F.....	486	1,11	0,94	1,074
"	455	1,19	0,74	0,847
G.....	431	"	"	0,95
"	425	"	"	1,00
H.....	397	"	"	1,32

Vert diamant.

[Sulfate de tétréthyldiamidotriphénylcarbinol.]

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	WALTER. (*Réflexion.*)	PFLÜGER*. (*Prisme.*)
	μμ		
a......	719	2,41	2,42
C.....	656	2,15	2,01
D.....	589	1,27	1,27
"	553	1,03	1,09
E.....	527	1,14	1,31
b......	517	1,24	1,41
F.....	486	1,44	1,60
"	475	1,54	1,70
G.....	431	1,46	1,48

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	**Rouge de Magdala.**	**Vert Malachite.**	**Violet Hoffmann.**
	μμ			
"	703	2,06	2,49	2,57
Li.....	671	2,06	2,50	2,53
D.....	589	1,90	1,33	2,20
Tl....	535	1,56	1,16	1,27
F.....	486	1,54	1,45	0,86
H_γ....	434	1,72	1,38	1,32
"	416	"	1,37	"
h.....	410	1,76	1,28	"
"	403	"	"	1,47**
"	376	"	"	1,58**

[Méthode du prisme.]

(PFLÜGER.)

Indications bibliographiques

MERKEL (*Wied. Ann.*, t. XIX, p. 19; 1883).
PFLÜGER (*Wied. Ann.*, t. LVI, pp. 423-429; 1895).
ID*. (*Id.*, t. LVIII, p. 670; 1896).
ID**. (*Id.*, t. LXV, p. 203; 1898).
SIRKS (*Pogg. Ann.*, t. CXLIII, p. 429; 1871).
VOIGT (*Wied. Ann.*, t. XXIII, pp. 559-577; 1884).
WALTER (*Die Oberflächenfarben*, Braunschweig 1895, Anh :)
WERNICKE (*Pogg. Ann.*, t. CLV, p. 87; 1875).
E. WIEDEMANN (*Pogg. Ann.*, t. CLI, p. 1; 1874).
WOOD [*Phil. Mag.* (5e s.), t. XLVI, p. 384; 1898].

III. — SUBSTANCES DISSOUTES.

1. *Dissolutions de composition connue.* — Les résultats des auteurs ont été mis sous la forme $\frac{n-n_0}{p}$ ou $\frac{n-n_0}{c}$, n étant l'indice de la dissolution, n_0 celui du dissolvant, p le nombre de grammes du corps dissous pour 100^{gr} du mélange, c le nombre de grammes pour 100^{cc} du mélange.

Cyanine et alcool.

$$\frac{n-n_0}{p}.$$

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	$p = 1,22$.	$p = 0,87$. $t = 20°$.	$p = 1,15$. $t = 20°$	$p = 1,26$. $t = 20°$.	$p = 1,58$. $t = 20°$.
	μμ					
A	760	+ 0,0030	+ 0,0032	+ 0,0028	+ 0,0036	+ 0,0030
a	719	34	30	31	36	33
B	687	40	33	30	"	37
C	656	53	39	"	"	45
.....	....	....	....	....	....	....
E	527	− 0,0021	+ 0,0001	"	"	+ 0,0005
b	517	− 17	3	"	"	5
F	486	+ 0,0001	12	"	"	10
d	467	"	9	"	"	11
e	438	"	12	"	"	15
G'	432	7	14	+ 0,0012	+ 0,0014	16
g	423	"	13	"	"	17
h (?)...	409	"	14	"	"	18
H	397	+ 10	+ 19	+ 16	"	+ 19
		(KUNDT.)	(SIEBEN'.)			

$$\frac{dn}{dt}$$ (SIEBEN'.)

	$p = 1,15$.	$p = 1,26$.
A	− 0,000439 ($t = 62°$ à $49°$)	
	− 0,000430 ($t = 49°$ à $28°$)	− 0,000399 ($t = 39°$ à $23°$)
	− 0,000412 ($t = 28°$ à $17°$)	
a	− 0,000403 ($t = 26°$ à $17°$)	− 0,000389 ($t = 35°$ à $22°$)
B	− 0,000403 ($t = 47°$ à $17°$)	
G	− 0,000423 ($t = 33°$ à $16°$)	− 0,000430 ($t = 27°,5$ à $20°,5$)
H	· 0,000442 ($t = 27°$ à $17°$)	

Cyanine et chloroforme.

RAIES.	$p = 1,8.$ $t = 19°,5.$	$p = 4,5.$ $t = 19°,6.$	$p = 6,6$ $t = 20°,6.$
A.....	+ 0,0036	+ 0,0043	+ 0,0047
a.....	42	51	55
B.....	"	62	"
G.....	— 0,00025	"	"

(SIEBEN'.

Fuchsine et alcool.

$$\frac{n - n_0}{p}.$$

RAIES.	$p = 2,5.$	$p = 8.$	$p = 17.$	$p = 18,8.$
B.....	+ 0,008	"	+ 0,0037	+ 0,0046
C.....	"	+ 0,0115	+ 76	+ 72
D.....	+ 22	171	+ 108	+ 104
.....	....	....	....	....
F.....	— 0,001	+ 0,0002	— 0,0015	— 0,0031
G.....	— 0,002	— 0,0024	— 30	— 47
H.....	— 1	— 5	— 19	— 39

(CHRISTIANSEN.)

RAIES.	$p = 1,9.$	$p = 4,1.$	$p = 5,3.$	$p = 15,5.$
A.....	+ 0,0046	+ 0,0043	+ 0,0048	+ 0,0047
a.....	50	47	53	51
B.....	55	51	58	56
C.....	63_5	58	66	63_5
.....	....	....	....	....
H.....	— 0,0001	"	"	"

(SIEBEN') [$t = 20°$.]

$$\frac{dn}{dt}, \quad p = 15,5.$$

A...... — 0,000448 ($t = 33°,5$ à $22°$)

a...... — 0,000430 ($t = 39°$ à $22°$)

B...... — 0,000391 ($t = 25°$ à $22°$)

(SIEBEN'.)

Fuchsine et aniline.

$$\frac{n - n_0}{c}.$$

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	$c = 4.$	$c = 8.$	$c = 12.$	$c = 16.$	$c = 20.$
	μμ 620	+ 0,017	— 0,011	+ 0,009	+ 0,009	+ 0,009
D.....	589	0,022	0,017	0,016	0,016	0,016
	582	0,021	0,017	0,015	0,016	0,014
	573	0,015	0,013	0,013	0,013	0,012
	558	0,007	0,007	0,005	0,006	0,007
	544	+ 0,002	+ 0,003	— 0,002	— 0,002	0,003
	530	± 0,000	± 0,000	— 0,001	± 0,000	± 0,000
	515	— 0,002	— 0,003	0,005	— 0,003	— 0,003
	502	0,005	0,006	0,007	0,006	0,005
F.....	486	0,003(?)	0,008	0,008	0,008	0,007
	472	0,006	0,009	0,009	0,009	0,008
	461	0,005	0,009	0,008	0,009	0,007
	418	— 0,002	— 0,003	— 0,007	— 0,006	— 0,005

(STSCHEGLAYEW.)

Permanganate de potassium et eau.

$$\frac{n - n_0}{p}.$$

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	$p = 1$.	$p = 2$.	$p = 3$.	$p = 4$.
B.....	687 μμ	+ 0,0023	+ 0,0018$_5$	″	+ 0,0019
C.....	656	24	18$_5$	+ 0,0018	29
	617	22	22	20	22
	594	27	23$_5$	22	25
D....	589	24	21$_5$	″	24
	575	″	″	″	26
	568	27	26	26	27$_5$
	558	″	″	″	24
	553	26	27$_5$	26	24$_5$
	534	″	″	″	16
E.....	527	13	″	″	″
	522	9	12	12	″
	516	15	15	″	″
	514	″	″	″	11
	500	11	10	8	10
	494	″	″	″	9
F.....	486	7	6 (?)	″	9$_5$
	480	8	11	8	10
	464	15	10	11	10
	447	14	14	11	11$_5$
e......	438	11	16 (?)	″	11$_5$
g.....	423	20	15$_5$	15$_5$	14

(CHRISTIANSEN*) [$t = 20°$.]

2. *Dissolutions concentrées.* — Pour les dissolutions de composition inconnue on donne les indices déterminés par l'auteur et la différence avec l'indice du dissolvant.

Cyanine et alcool.

RAIES.	INDICE.	$n - n_0$.
A	1,3732	+ 0,0102
a	1,3756	120
B	1,3781	139
C	1,3831	+ 182
.....	....	....
E	1,3658	— 34
F	1,3705	— 7
G	1,3779	+ 29
H	1,3821	+ 39

(KUNDT.)

$p = 2,3$ env, $D^{18,6} = 0,809$,

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	INDICE. $t = 17°,4$.	$n - n_0$.
	μμ		
K_{α}	768	1,36955	+ 0,01097
Li	671	1,37528	1406
C	656	1,37763	+ 1611
.....	....	....	....
F	486	1,36855	+ 0,00059
Sr	461	1,37145	233
H_{γ}	434	1,37504	401
Rb	420	1,37683	+ 427

(SIEBEN.)

Fuchsine et alcool.

RAIES.	DISSOLUTION presque saturée, Indice.	$n - n_0$.	DISSOLUTION plus concentrée. Indice.	$n - n_0$.
A	1,3818	+ 0,0188	″	″
a	1,3845	209	″	″
B	1,3873	231	1,3898	+ 0,00256
C	1,3918	269	1,3939	290
D	1,3982	+ 315	″	″
.....	....	....	....	....
F	1,3613	— 0,0099	″	″
G	1,3668	82	″	″
H	1,3759	— 0,0023	1,3783	+ 0,0001

(KUNDT) [$t = 16°$].

Fuchsine et aniline.

$c = 20.$

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	INDICE.	$n - n_0$.
	μμ 620	1,76	+ 0,18
D.....	589	1,90	32
	582	1,86	27
	573	1,83	24
	558	1,73	14
	544	1,66	7
	530	1,60	+ 1
	515	1,54	— 6
	502	1,50	10
F.....	486	1,47	13
	472	1,46	16
	461	1,48	14
	450	1,50	13
	418	1,54	— 0,10

(STSCHEGLAYEW.)

Fuchsine et collodion solide.

LONGUEURS d'onde.	INDICE.
μμ 702	1,52
668	1,56
620	1,62
585	1,60
563	1,53
518	1,46
480	1,37

(S. BLOCH.)

Permanganate de potassium et eau.

[Dissolution presque saturée.]

RAIES.	INDICE.
A.....	1,3377
B.....	1,3397
C.....	1,3408
D.....	1,3442
E.....	1,3452
F.....	1,3420
G.....	1,3477
H.....	1,3521

(KUNDT.)

Indications bibliographiques.

S. BLOCH (*Comptes rendus*, t. CXVI, p. 746; 1893).
CHRISTIANSEN (*Pogg. Ann.*, t. CXLIII, p. 250; 1871).
ID. (*Wied. Ann.*, t. XIX, p. 263; 1883).
KUNDT (*Pogg. Ann.*, t. CXLV, p. 67; 1872).
SIEBEN (*Wied. Ann.*, t. VIII, p. 144; 1879).
ID. (*Wied. Ann.*, t. XXIII, p. 312; 1884).
STSCHEGLAYEW [*Journ. de Phys.* (3e s.), t. IV, p. 551; 1895].



